### (19) 世界知的所有権機関 国際事務局





(43) 国際公開日 2005年8月25日(25.08.2005)

**PCT** 

# (10) 国際公開番号 WO 2005/076753 A2

(51) 国際特許分類:

分類無し

(21) 国際出願番号: PCT/JP2005/003080

(22) 国際出願日: 2005年2月18日(18.02.2005)

日本語 (25) 国際出願の言語:

(26) 国際公開の言語: 日本語

(30) 優先権データ:

特願2004-040927 2004年2月18日(18.02.2004) ЛР 特願2004-040928 2004年2月18日(18.02.2004) ЛР 特願2004-153204 2004年5月24日(24.05.2004) JP 特願 2004-334193

2004年11月18日(18.11.2004) JP 特願2005-008548 2005年1月17日(17.01.2005)

(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): ソニー 株式会社 (SONY CORPORATION) [JP/JP]; 〒1410001 東京都品川区北品川 6 丁目 7 番 3 5 号 Tokyo (JP).

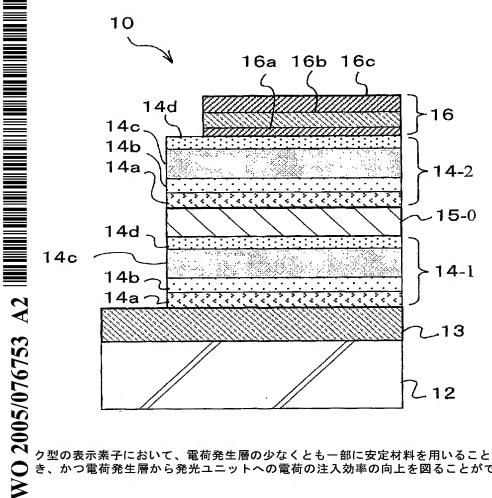
(72) 発明者: および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 鬼島 靖典 (KIJIMA, Yasunori). 柴沼 徹朗 (SHIBANUMA, Tetsuo). 松波 成行 (MATSUNAMI, Shigeyuki). 塘 洋一 (TOMO, Yoichi).

[続葉有]

(54) Title: DISPLAY ELEMENT

(54) 発明の名称:表示素子



(57) Abstract: Disclosed is an easily-produced stack display element wherein light-emitting units respectively comprising an organic layer are stacked on top of one another. By using a stable material for at least a part of a charge-generating layer in such a display element, the display element can be improved in environmental resistance and charge injection efficiency from the charge-generating layer to the light-emitting units. Specifically disclosed is a display element (11) wherein a plurality of light-emitting units (14-1, 14-2) comprising at least an organic light-emitting laver (14c) are arranged between a cathode (16) and an anode (13), and a charge-generating layer (15) is interposed between the light-emitting units (14-1, At least a part of the 14-2). charge-generating layer (15) is composed of an oxide or fluoride containing at least either of an alkali metal and an alkaline earth metal.

(57) 要約: 有機層からなる発光 ユニットを積層させたスタッ

ク型の表示素子において、電荷発生層の少なくとも一部に安定材料を用いることで耐環境性の向上を図ることがで き、かつ電荷発生層から発光ユニットへの電荷の注入効率の向上を図ることができ、作製

- (74) 代理人: 中村 友之 (NAKAMURA, Tomoyuki); 〒 1050001 東京都港区虎ノ門 1 丁目 2 番 8 号虎ノ門琴 平タワー 三好内外国特許事務所内 Tokyo (JP).
- (81) 指定国 (表示のない限り、全ての種類の国内保護が可能): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.
- (84) 指定国 (表示のない限り、全ての種類の広域保護 が可能): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, NA,

SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM),  $\exists - \neg \nu \land$  (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IS, IT, LT, LU, MC, NL, PL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

#### 添付公開書類:

— 国際調査報告書なし;報告書を受け取り次第公開される。

2文字コード及び他の略語については、定期発行される各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語のガイダンスノート」を参照。

1

### 明細書

### 表示素子

### 5 技術分野

本発明は、カラーディスプレイなどに用いられる表示素子に関し、特には有機層を備えた自発光型の表示素子に関する。

# 背景技術

25

第15図に、有機層を備えた自発光型の表示素子(有機電界発光素子)の一構成例を示す。この図に示す表示素子1は、例えばガラス等からなる透明な基板2上に設けられている。この表示素子1は、基板2上に設けられたITO(Indium Tin Oxide:透明電極)からなる陽極3、この陽極3上に設けられた有機層4、さらにこの上部に設けられた陰極5とで構成されている。有機層4は、陽極側から、例えば正孔注入層4a、正孔輸送層4bおよび電子輸送性の発光層4cを順次積層させた構成となっている。このように構成された表示素子1では、陰極から注入された電子と陽極から注入された正孔とが発光層4cにて再結合する際に生20 じる光が基板2側から取り出される。

有機電界発光素子の寿命は、一般的には注入された電荷によって決まっており、この事は駆動における初期輝度を落すことで解決することはできる。しかしながら、初期輝度を落すことは、実用化におけるアプリケーションが制限され、有機電界発光素子の潜在的な可能性を自ら否定することになり、次世代テレビの実現は不可能になる。

2

この問題を解決するためには、駆動電流を変えずに輝度を上げる、即ち効率を改善するか、或いは駆動電流を下げても同様の輝度を得ることができる素子構成を実現する必要がある。

そこで、複数の有機発光素子を重ねて配置したスタック型のマルチフォトンエミッション素子(MPE素子)が提案されている。中でも、第16図に示すように、陽極3と陰極5との間に、少なくとも発光層4cを有する有機層からなる複数の発光ユニット4-1,4-2,…を、絶縁性の電荷発生層6を介して重ねて配置したMPE素子(表示素子1')の構成が提案されている。ここで、電荷発生層6とは、電圧印加時において、電荷発生層6の陰極5側に配置された発光ユニット4-2に対して正孔を注入する一方、電荷発生層6の陽極3側に配置された発光ユニット4-1に対して電子を注入する役割を果たす層であり、酸化バナジウム( $V_2$ O $_5$ )や7酸化レニウム( $Re_2O_7$ )のような金属酸化物を用いて構成されている。

10

15

20

また、このような電荷発生層 6 から陽極 3 側の発光ユニット 4 -1 への電子注入効率を上げるために、「その場反応生成層」となる電子注入層 7 を電荷発光層 6 の陽極 3 側に設けることがある。このような「その場反応生成層」となる電子注入層 7 としては、例えばバソクプロイン(B C P)と金属セシウム(C s)との混合層や、(8-キノリノラト)リチウム錯体とアルミニウムとの積層膜が用いられる。

以上のような電荷発生層 6 を介して発光ユニット 4-1, 4-2, …を積層させたスタック型の有機電界発光素子では、2 つの発光 ユニットを積層した場合には、理想的には発光効率 [1 m/W] は変ること無しに輝度 [c d/A] を 2 倍に、3 つの発光ユニッ

3

トを積層した場合には、理想的には発光効率 [1 m/W] は変ること無しに輝度 [c d/A] を 3 倍にすることが可能であるとされている (以上、特開 2 0 0 3 - 4 5 6 7 6 号公報, 特開 2 0 0 3 - 2 7 2 8 6 0 号公報参照)。

しかしながら、第16図を用いて説明したような電荷発生層6を介して発光ユニット4-1、4-2を積層する構成の表示素子1、においては、電荷発生層6の陽極3側に配置されるその場反応生成層としての電子注入層7を構成する材料が、非常に不安定である。このため、電子注入層7を構成するそれぞれの材料の化学量論比が重要であり、このバランスが崩れると層としても不安定になると考えられる。

5

10

15

20

例えば、BCPは錯形成能に富み、フリーな金属成分が有った場合、または、活性部位を有する有機材料が存在した場合等は、周辺材料と錯体を形成する可能性が大きく、素子の安定性といった点を考慮すれば用いるのには困難である。加えて、BCPを用いた素子では、耐環境性に信頼性が乏しい事も問題点として考えられる。

そして、このようなスタック型の有機電界発光素子においては、 $V_2O_5$ やRe $_2O_7$ のような金属酸化物を用いて電荷発生層 6 を構成した場合、一般的なAlq $_3$ の様な電子輸送層を直接、電荷発生層 6 にコンタクトすることにより注入される電子の効率は極めて低い。したがって、電荷発生層 6 の陽極 3 側の界面構成が極めて重要なポイントとなる。

そこで本発明は、有機層からなる発光ユニットを積層させたス 25 タック型の表示素子において、安定材料を用いることで耐環境性 の向上を図ることができ、かつ発光ユニット間に狭持された電荷

4

発生層から発光ユニットへの電荷の注入効率の向上を図ることができ、これにより、高輝度で長期信頼性に優れると共に作製が容易な表示素子を提供することを目的とする。

# 5 発明の開示

10

15

20

このような目的を達成するために本発明の第1の表示素子は、陰極と陽極との間に、少なくとも有機発光層を含む発光ユニットが複数個積層され、当該各発光ユニット間に電荷発生層が挟持された表示素子において、電荷発生層がアルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なくとも一方を含む酸化物を用いて構成されていることを特徴としている。

また本発明の第2の表示素子は、陰極と陽極との間に、少なくとも有機発光層を含む発光ユニットが複数個積層され、当該各発光ユニット間に電荷発生層が挟持された表示素子において、上記した電荷発生層における前記陽極側の界面には、アルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なくとも一方を含むフッ化物を用いた界面層が設けられていることを特徴としている。

また本発明の第3の表示素子は、陰極と陽極との間に、少なくとも有機発光層を含む発光ユニットが複数個積層され、当該各発光ユニット間に電荷発生層が挟持された表示素子において、電荷発生層が、アルカリ金属、アルカリ土類金属のうちの少なくとも一つの元素と有機材料との混合層と、真性電荷発生層とを、互いに接する状態で前記陽極側から順に積層してなることを特徴としている。

25 以上説明したように、第1および第2の発明の表示素子によれば、電荷発生層の少なくとも一部に、アルカリ金属およびアルカ

5

リ土類金属の少なくとも一方を含む酸化物、アルカリ金属および アルカリ土類金属の少なくとも一方を含むフッ化物といった材料を用いることにより、発光ユニットへの電荷の注入効率が向上する。この結果、有機層からなる発光ユニットを積層させたスタック型の表示素子において、輝度の向上および耐環境性の向上による寿命特性の向上、すなわち長期信頼性の向上を図ることが可能になる。また、上述したアルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なくとも一方を含むで、アルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なくとも一方を含むフッ化物といった材料は、成膜段階から酸化物やフッ化物の形態で用いられるため、安定で、これらを用いた電荷発生層も安定である。さらに、安定的な材料を用いて、このような電荷の注入特性に優れた電荷発生層が構成されるため、その作製において化学量論比を考慮した成膜などを行う必要はなく、容易に作製可能となる。

15 そして、第3の発明の表示素子によれば、有機化合物およびアルカリ金属、アルカリ土類金属といった安定的な材料からなる電荷発生層を用いて、スタック型の表示素子の発光効率の向上を図ることが可能になる。この結果、第1および第2の表示素子と同様に、有機層からなる発光ユニットを積層させたスタック型の表示素子において、輝度の向上および耐環境性の向上による寿命特性の向上、すなわち長期信頼性の向上を図ることが可能になる。また、安定的な材料を用いて、このような電荷の注入特性に優れた電荷発生層が構成されるため、その作製においても化学量論比を考慮した成膜などを行う必要はなく、容易に作製可能となる。

10

第1図は、第1実施形態の表示素子の一構成例を示す断面図である。

第2図は、第2実施形態の表示素子の一構成例を示す断面図である。

5 第3図は、第3実施形態の表示素子の一構成例を示す断面図で ある。

第4図は、第4実施形態の表示素子の一構成例を示す断面図である。

第5図は、実施形態の表示素子と色変換膜とを組み合わせた第 10 1例を示す断面図である。

第6図は、実施形態の表示素子と色変換膜とを組み合わせた第2例を示す断面図である。

第7図は、実施形態の表示素子と色変換膜とを組み合わせた第 3例を示す断面図である。

15 第8図は、実施形態の表示素子と色変換膜とを組み合わせた第 4例を示す断面図である。

第9図は、実施例5,14および比較例7~11における表示素子の発光効率を示すグラフである。

第10図は、実施例19および比較例12における表示素子の 20 相対輝度の経時変化を示すグラフである。

第11図は、実施例15および比較例7における表示素子の相対輝度の経時変化を示すグラフである。

第12図は、実施例27および比較例13における表示素子の 相対輝度の経時変化を示すグラフである。

25 第13回は、実施例50および比較例15における表示素子の 発光効率を示すグラフである。

7

第14図は、実施例59および比較例16における表示素子の相対輝度の経時変化を示すグラフである。

第15図は、従来の表示素子の断面図である。

第16図は、従来の表示素子の他の構成を示す断面図である。

5

20

25

発明を実施するための最良の形態

以下、本発明の表示素子の各実施形態を図面に基づいて詳細に 説明する。

<第1実施形態>

第1図は、第1実施形態の表示素子の一構成例を示す断面図である。この図に示す表示素子10は、発光ユニットを積層してなるスタック型の表示素子10であり、基板12上に設けられた陽極13、この陽極13上に重ねて設けられた複数の発光ユニット14-1、14-2、…(ここでは2個)、これらの発光ユニット14-1、14-2間に設けられた電荷発生層15-0、そして最上層の発光ユニット14-2上に設けられた陰極16を備えている。

以下の説明においては、陽極13から注入された正孔と電荷発生層15-0において発生した電子が発光ユニット14-1内で結合する際に生じた発光と、同時に陰極16から注入された電子と電荷発生層15-0において発生した正孔が発光ユニット14-2内で結合する際に生じた発光とを、基板12と反対側の陰極16側から取り出す上面発光方式の表示素子の構成を説明する。

先ず、表示素子10が設けられる基板12は、ガラスのような透明基板や、シリコン基板、さらにはフィルム状のフレキシブル 基板等の中から適宜選択して用いられることとする。また、この表示素子10を用いて構成される表示装置の駆動方式がアクテ

8

ィブマトリックス方式である場合、基板12として、画素毎にTFTを設けてなるTFT基板が用いられる。この場合、この表示装置は、上面発光方式の表示素子10をTFTを用いて駆動する構造となる。

5 そして、この基板12上に下部電極として設けられる陽極13 は、効率良く正孔を注入するために電極材料の真空準位からの仕事関数が大きいもの、例えばクロム(Cr)、金(Au)、酸化スズ(SnO₂)とアンチモン(Sb)との合金、酸化亜鉛(ZnO)とアルミニウム(A1)との合金、さらにはこれらの金属や 合金の酸化物等を、単独または混在させた状態で用いることができる。

表示素子10が上面発光方式の場合は、陽極13を高反射率材料で構成することで、干渉効果及び高反射率効果で外部への光取り出し効率を改善することが可能であり、この様な電極材料には、例えばA1、Ag等を主成分とする電極を用いることが好ましい。これらの高反射率材料層上に、例えばITOのような仕事関数が大きい透明電極材料層を設けることで電荷注入効率を高めることも可能である。

15

尚、この表示素子10を用いて構成される表示装置の駆動方式 がアクティブマトリックス方式である場合、陽極13は、TFT が設けられている画素毎にパターニングされていることとする。 そして、陽極13の上層には、ここでの図示を省略した絶縁膜が 設けられ、この絶縁膜の開口部から、各画素の陽極13表面を露 出させていることとする。

25 また、発光ユニット14-1, 14-2は、陽極13側から順に、 例えば正孔注入層14a、正孔輸送層14b、発光層14c及び

9

電子輸送層14dを積層してなる。これらの各層は、例えば真空蒸着法や、例えばスピンコート法などの他の方法によって形成された有機層からなる。各有機層を構成する材料に限定条件はなく、例えば正孔輸送層14bであるならば、ベンジジン誘導体、スチリルアミン誘導体、トリフェニルメタン誘導体、ヒドラゾン誘導体などの正孔輸送材料を用いることができる。

もちろん、各層14a~14dが他の要件を備えることは、これを妨げず、例えば発光層14cが電子輸送層14dを兼ねた電子輸送性発光層であることも可能であり、発光層14cは、正孔輸送性の発光層14cであっても良く、また、各層が積層構造になることも可能である。例えば発光層14cが、さらに青色発光部と緑色発光部と赤色発光部から形成される白色発光素子であっても良い。

10

20

また、発光層14cは、ベリレン誘導体、クマリン誘導体、ピ ラン系色素、トリフェニルアミン誘導体等の有機物質を微量含む 有機薄膜であっても良く、この場合には発光層14cを構成する 材料に対して微量分子の共蒸着を行うことで形成される。

また、以上の各有機層、例えば正孔注入層 1 4 a、正孔輸送層 1 4 b は、それぞれが複数層からなる積層構造であっても良い。正孔注入層 1 4 a は、例えばアザトリフェニレン系材料のようなアリールアミン系でない有機材料によって構成されることが好ましく、これによって発光ユニット 1 4 - 2 への正孔の注入効率が高められる。

さらに、以上の各発光ユニット 1 4-1、1 4-2 は、全く同一の 25 構造でも良いが、他の構造にすることも可能である。例えば、発 光ユニット 1 4-1 を橙色発光素子用の有機層構造、発光ユニット

10

14-2 を青緑色発光素子用の有機層構造として形成することにより、発光色は白色となる。

そして、これらの発光ユニット14-1 と発光ユニット14-2 との間に設けられた電荷発生層15-0 は、アルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なくとも一方を含む酸化物を用いて構成されている。尚、以下においては共通に、アルカリ金属としてLi、Na,K,Rb,Cs,Frが例示され、またアルカリ土類金属としてBe,Mg,Ca,Sr,Ba,Raが例示される。そしてここでは、これらの元素のうちの少なくとも1種類を含む酸化物を用いて電荷発生層15-0 が構成されている。

10

20

25

ここで、この電荷発生層15-0を構成する酸化物としては、一 般的なアルカリ金属酸化物およびアルカリ土類金属酸化物の他、 アルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なくとも一方と共に 他の元素を含む複合酸化物が用いられる。そして、アルカリ金属 やアルカリ土類金属と共に複合酸化物を構成する酸化物の具体 例としては、メタ硼酸化物、テトラ硼酸化物、ゲルマニウム酸化 物、モリブデン酸化物、ニオブ酸化物、珪酸化物、タンタル酸化 物、チタン酸化物、バナジウム酸化物、タングステン酸化物、ジ ルコニウム酸化物、炭酸化物、蓚酸化物、亜クロム酸化物、クロ ム酸化物、重クロム酸化物、フェライト、亜セレン酸化物、セレ ン酸化物、スズ酸化物、亜テルル酸化物、テルル酸化物、ビスマ ス酸化物、テトラホウ酸化物、メタホウ酸化物の内から少なくと も 1 種類以上選ばれる。このうち、特に、主成分としてLi<sub>2</sub>C  $O_3$ 、 $C_{S_3}$ C $O_3$ または $L_{I_3}$ S $_{I_3}$ O $_{I_3}$ を用いることが好ましく、以 下、アルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なくとも一方を含 む酸化物を代表してLi<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>と記す。

11

この電荷発生層 15-0 は、例えば  $Li_2CO_3$  からなる単層構造であって良い。

また、電荷発生層 15-0 は、 $Li_2CO_3$  を主成分とし、正孔や電子(電荷)のホッピングサイトとして、例えば正孔輸送材料や電子輸送材料等の電荷輸送性有機材料を $Li_2CO_3$ と共に共蒸着してなる混合層であっても良い。またこの混合層を有する層であっても良い。

さらに、電荷発生層 15-0 は、 $Li_2CO_3$  と、 $Li_2CO_3$  と電荷輸送性有機材料との混合層との積層構造であっても良い。この場合、 $Li_2CO_3$  と電子輸送性有機材料との混合層は、 $Li_2CO_3$  からなる層の陽極 13 側の界面に積層される。また、 $Li_2CO_3$  からなる層の 陰極 16 側の界面に積層される。この場合、正孔輸送性材料としては、アザトリフェニレン系材料のようなアリールアミン系でない有機材料によって構成されることが好ましい。尚、このような積層構造は、 $Li_2CO_3$  からなる層の陽極 13 側および陰極 16 側の少なくとも一方に、混合層を設けた構成として良い。

10

15

20

 $^{25}$ 

またさらに、電荷発生層 1 5 - 0 は、Li<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>からなる層と、他の酸化物または複合酸化物からなる層との積層構造であっても良い。この場合、他の酸化物または複合酸化物としては、メタ硼酸化物、テトラ硼酸化物、ゲルマニウム酸化物、モリブデン酸化物、ニオブ酸化物、建酸化物、タンタル酸化物、チタン酸化物、バナジウム酸化物、タングステン酸化物、ジルコニウム酸化物、ボナジウム酸化物、タングステン酸化物、ジルコニウム酸化物、炭酸化物、蓚酸化物、亜クロム酸化物、クロム酸化物、重クロム酸化物、フェライト、亜セレン酸化物、セレン酸化物、スズ酸化物、エテルル酸化物、テルル酸化物、ビスマス酸化物、テトラホ

12

ウ酸化物、メタホウ酸化物等の他の一般的な酸化物または複合酸化物が例示される。

そして、以上のような構成の各電荷発生層 1 5-0 は、さらにフッ化物を積層させた構成であっても良い。

5

10

15

この場合、電荷発生層 1 5 -0 における陽極 1 3 側の界面に、中間的な陰極層 (中間陰極層) としてアルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なくとも一方 (少なくとも 1 種類の元素)を含むフッ化物を用いた層を設けることが好ましい。またさらには、電荷発生層 1 5 -0 における陽極 1 3 側の界面に、中間陽極層として、導電性材料層を介して、アルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なくとも一方を含むフッ化物を用いた層を設けることが好ましい。

そして、アルカリ金属フッ化物およびアルカリ土類金属フッ化物としては、具体的にはフッ化リチウム(LiF)、CsF、 $CaF_2$ 等を例示することができる。また導電性材料層は、マグネシウム (Mg)、銀 (Ag)、およびアルミニウム (A1) の少なくとも1つを含むこととする。具体的には、MgAgやA1からなる導電性材料層が例示される。

またさらに、電荷発生層 1 5 - 0 は、陰極 1 6 側の界面に、銅フ 20 タロシアニン (CuPc) のようなフタロシアニン骨格を持つ正 孔注入性材料からなる層を中間的な陽極層 (中間陽極層) として 設けても良い。

尚、以上の電荷発生層 1 5 - 0 やその界面に積層される各層は、 必ずしも明確に分離されている構成に限定されることはなく、各 25 層の界面においてそれぞれの構成材料が混ざり合っていても良 い。

次に、陰極16は、陽極13側から順に第1層16a、第2層 16 b、場合によっては第3層16 cを積層させた3層構造で構 成されている。

第1層16aは、仕事関数が小さく、かつ光透過性の良好な材 料を用いて構成される。このような材料として、例えばリチウム (Li)の酸化物であるLi<sub>2</sub>Oや炭酸化物であるLi<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>、セ シウム(Cs)の炭酸化物であるCs2CO3、珪酸化物であるL i<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub>さらにはこれらの酸化物の混合物を用いることができ る。また、第1層16aはこのような材料に限定されることはな く、例えば、カルシウム (Са)、バリウム (Ва) 等のアルカ 10 リ土類金属、リチウム (Li), セシウム (Cs) 等のアルカリ 金属、さらにはインジウム(In)、マグネシウム(Mg)、銀(A g)等の仕事関数の小さい金属、さらにはこれらの金属のフッ化 物、酸化物等を、単体でまたはこれらの金属およびフッ化物、酸 化物の混合物や合金として安定性を高めて使用しても良い。 15

5

また、第2層16 bは、MgAgやアルカリ土類金属を含む電 極、或いはA1等の電極で構成される。上面発光素子の様に半透 過性電極で陰極16を構成する場合には、薄膜のMgAg電極や Ca電極を用いることで光を取り出すことが可能である。光透過 性を有しかつ導電性が良好な材料で構成することで、この表示素 20 子10が、特に陽極13と陰極16との間で発光を共振させて取 り出すキャビティ構造で構成される上面発光素子の場合には、例 えばMg-Agのような半透過性反射材料を用いて第2層16 bを構成する。これにより、この第2層16bの界面と、光反射 性を有する陽極13の界面で発光を反射させてキャビティ効果 25 を得る。

さらに第3層16cは、電極の劣化抑制のために透明なランタ ノイド系酸化物を設けることで、発光を取り出すこともできる封 止電極として形成することも可能である。

尚、以上の第1層16a、第2層16b、および第3層16cは、真空蒸着法、スパッタリング法、さらにはプラズマCVD法などの手法によって形成される。また、この表示素子を用いて構成される表示装置の駆動方式がアクティブマトリックス方式である場合、陰極16は、ここでの図示を省略した陽極13の周縁を覆う絶縁膜および発光ユニット14-1~発光ユニット14-2の積層膜によって、陽極13に対して絶縁された状態で基板12上にベタ膜状で形成され、各画素に共通電極として用いても良い。

5

10

15

25

また、ここに示した陰極16の電極構造は3層構造である。しかしながら、陰極16は、陰極16を構成する各層の機能分離を行った際に必要な積層構造であれば、第2層16bのみで構成したり、第1層16aと第2層16bとの間にさらにITOなどの透明電極を形成したりすることも可能であり、作製されるデバイスの構造に最適な組み合わせ、積層構造を取れば良いことは言うまでもない。

以上説明した構成の表示素子10では、発光ユニット14-1, 14-2間に、安定材料であるLi<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>を主成分とした電荷発生 層15-0を狭持したことにより、電荷発生層15-0から陽極1 3側の発光ユニット14-1への電子注入効率が向上する。したが って、電荷発生層15-0を介して発光ユニット14-1,14-2 を積層してなるスタック型の表示素子10の安定化が図られる。

尚、特に、電荷発生層 1 5 -0 における陽極 1 3 側の界面に、中間陰極層としてアルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なく

15

とも一方を含むフッ化物を用いた層を設ける場合には、MgAgのような導電性材料層と、この導電性材料層の陽極13側に配置されたアルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なくとも一方を含むフッ化物からなる層とで中間陰極層を構成することにより、電荷発生層15-0の陽極13側に設けられた発光ユニット14-1に対しての電荷発生層15-0からの電子の注入効率を高める効果を高めることができる。

また、電荷発生層 1 5 -0 にフタロシアニン骨格を有する中間陽極層 (図示省略)を設けることにより、電荷発生層 1 5 -0 の陰極 1 6 側に設けられた発光ユニット 1 4 -2 への、電荷発生層 1 5 -0 からの正孔の注入効率を高めることができる。

この結果、スタック型の表示素子において、輝度の向上だけではなく、耐環境性の向上による寿命特性の向上、すなわち長期信頼性の向上を図ることが可能になる。また、安定的な材料を用いて、このような電荷の注入特性に優れた電荷発生層 15-0 が構成されるため、その作製においても化学量論比を考慮した成膜などを行う必要はなく、容易に作製可能となる。しかも、一般的な $V_2O_5$ からなる電荷発生層を用いた場合と比較して、駆動電圧が抑えられる効果もあり、これによる長期信頼性の向上を得ることも可能である。

<第2実施形態>

5

10

15

20

第2図は、第2実施形態の表示素子の一構成例を示す断面図である。この図に示す表示素子11と、第1図を用いて説明した表示素子10との異なるところは、電荷発生層15の構成にあり、その他の構成は同様であることとする。以下、電荷発生層15を中心に、第2実施形態の表示素子11の構成を詳細に説明する。

すなわち、本第2実施形態の表示素子11は、発光ユニット14-1と発光ユニット14-2との間に設けられた電荷発生層15が、アルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なくとも一方(少なくとも1種類の元素)を含む酸化物を用いて構成されている。そして、この電荷発生層15は、陽極13側から順に、界面層15aと真性電荷発生層15bとを積層させた構造となっている。尚、この界面層15aは、陽極13に接して設けられた発光ユニット14-1に対して陰極として作用することになる。このため、以下においては、この界面層15aを中間陰極層15aと記す。そして、この中間陰極層15aが、アルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なくとも一方を含む酸化物を用いて構成されていることとする。

10

15

20

また、中間陰極層 15 a に接して設けられた真性電荷発生層 15 b は、特開 2003-45676 号公報及び特開 2003-25 7 2860 号公報に記載されている電荷発生層である  $V_2O_5$  を用いて構成されているか、または以降に示す有機化合物を用いて構成されていることとする。

ここで、この中間陰極層 1 5 a を構成するアルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なくとも一方を含む酸化物としては、先の第1実施形態で説明したと同様のものが用いられる。

この中でも特に、中間陰極層 15aは、 $Li_2SiO_3$ からなることが好ましい。

また、真性電荷発生層 15b を構成する材料は、 $V_2O_5$ 等の他に、下記一般式(1)で示される有機化合物が用いられる。

17

この一般式(1)中において、R¹~R゚は、それぞれ独立に、水素、ハロゲン、ヒドロキシル基、アミノ基、アリールアミノ基、アリールオキシ基、炭素数20以下の置換あるいは無置換のカルボン酸エステル、炭素数20以下の置換あるいは無置換のアルキル基、炭素数20以下の置換あるいは無置換のアルキル基、炭素数20以下の置換あるいは無置換のアルケニル基、炭素数20以下の置換あるいは無置換のアルコキシル基、炭素数30以下の置換あるいは無置換のアリール基、炭素数30以下の置換あるいは無置換のアリール基、炭素数30以下の置換あるいは無置換の複素環基、ニトリル基、ニトロ基、シアノ基またはシリル基から選ばれる置換基であることとする。また、R¹~R゚のうち、隣接するR™(m=1~6)は環状構造を通じて互いに結合してもよい。そして、一般式(1)におけるX¹~X゚は、それぞれ独立に、炭素もしくは窒素原子である。

5

10

このような一般式(1)で示される有機化合物の具体例として 下記の表  $1 \sim$  表 7 に示す構造式(1)  $-1 \sim$  構造式(1) -64 の有機化合物が示される。尚、これらの構造式中 [Me] はメチル(C  $H_3$ )を示し、[Et] はエチル( $C_2H_5$ )、[Pr] はプロピル( $G_3H_7$ )、[Ph] はフェニル( $G_6H_5$ )を示す。また、構造式(1)  $-61 \sim$  構造式(1) -64 には、一般式(1)中における $R^1 \sim R^6$  の うち、隣接する $R^m$ ( $m=1 \sim 6$ )は環状構造を通じて互いに結合している有機化合物の例を示している。

表 1

構造式 (1) -1	NC CN  NC CN  CN	構造式 (1) -2	NC CN NC CN
構造式 (1) -3	NC CN NC NC CN	構造式 (1) -4	NC CN NC CN CN
構造式 (1) -5	NC CN NC CN	構造式 (1) -6	NC CN NC N N CN NC CN
構造式 (1) -7	NC CN N N NC CN CN	構造式 (1) -8	NC CN  NC NC CN  NC CN
構造式 (1) -9	NC CN NC N N CN NC CN	構造式 (1) -10	NC CN N N N CN NC CN

表 2

構造式 (1) -11	$O_2N$ $O_2N$ $O_2N$ $O_2N$ $O_2N$ $O_2N$ $O_2N$	構造式 (1) 12	$O_2N$ $NO_2$ $NO_2$ $NO_2$ $NO_2$ $NO_2$
構造式 (1) -13	$O_2N$ $NO_2$ $O_2N$ $NO_2$ $NO_2$	構造式 (1) 14	$O_2N$ $N$ $O_2N$ $N$ $N$ $N$ $N$ $N$ $N$ $N$ $N$ $N$
構造式 (1) -15	$O_2N$ $N$ $O_2$ $N$ $O_2N$ $N$ $N$ $N$ $N$ $N$ $N$ $N$ $N$ $N$	構造式 (1) -1,6	$O_2N$ $N$ $O_2N$ $N$ $N$ $N$ $N$ $N$ $N$ $N$ $N$ $N$
構造式 (1) -17	$O_2N \longrightarrow N O_2$ $O_2N \longrightarrow N O_2$ $O_2N \longrightarrow N O_2$	構造式 (1) -18	$\begin{array}{c c} O_2N & NO_2 \\ & & & \\ N & & & \\ O_2N & & & \\ & & & \\ O_2N & & & \\ & & & \\ N & & & \\ NO_2 & & \\ \end{array}$
構造式 (1) -19	$\begin{array}{c c} O_2N & NO_2 \\ N & NO_2 \\ N & NO_2 \\ O_2N & NO_2 \\ NO_2 & NO_2 \end{array}$	構造式 (1) -20	$\begin{array}{c c} O_2N & NO_2 \\ N & N \\ O_2N & NO_2 \\ N & NO_2 \end{array}$

表 3

構造式 (1) -21	$O_2N \xrightarrow{N} N O_2$ $O_2N \xrightarrow{N} NO_2$	構造式 (1) -22	$O_2N$ $NO_2$ $O_2N$
構造式 (1) -23	N $N$ $N$ $N$ $N$ $N$ $N$ $N$ $N$ $N$	構造式 (1) -24	$\begin{array}{c c} NC & NO_2 \\ N & N \\ NC & N \\ NC & N \\ N & N \\ NC & N \\ NC$
構造式 (1) -25	F—F F	構造式 (1) -26	F F F
構造式 (1) -27	F—N—F	構造式 (1) -28	F F F
構造式 (1) -29	N—————————————————————————————————————	構造式 (1) -30	F N N F

表 4

構造式 (1) -31	F N N F	構造式 (1) -32	F F N F F F
構造式 (1) -33	F N N F	構造式 (1) -34	F N N F F
構造式 (1) -35	CI CI CI	構造式 (1) -36	F CI
構造式 (1) -37	Br Br Br Br	構造式 (1) -38	Br Br Br Br Br Br Br F
構造式 (1) -39		構造式 (1) 40	Br Br N N N N N N N N N N N N N N N N N

表 5

構造式 (1) -41	Br N N=CI	構造式 (1) -42	F Br N F CI
構造式 (1) -43	$O_2N \longrightarrow N \longrightarrow N \longrightarrow F$	構造式 (1) -44	NC NC NC F
構造式 (1) -45	MeO OMe  MeO OMe  OMe	構造式 (1) -46	EtO OEt  EtO OEt
構造式 (1) -47	PrO OPr PrO OPr OPr	構造式 (1) 48	PhO OPh PhO OPh OPh
構造式 (1) 49	MeOOC COOMe  MeOOC COOMe  MeOOC COOMe	構造式 (1) —50	EtOOC COOEt  N  COOEt  COOEt

表 6

構造式 (1) -51	(H <sub>3</sub> C) <sub>2</sub> N N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> N N (H <sub>3</sub> C) <sub>2</sub> N N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (H <sub>3</sub> C) <sub>2</sub> N N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	構造式 (1) -52	$(C_{2}H_{5})_{2}N \qquad N(C_{2}H_{5})_{2}$ $(C_{2}H_{5})_{2}N \qquad N \qquad N(C_{2}H_{5})_{2}$ $(C_{2}H_{5})_{2}N \qquad N(C_{2}H_{5})_{2}$ $(C_{2}H_{5})_{2}N \qquad N(C_{2}H_{5})_{2}$
構造式 (1) -53	MeOCHN NHCOMe  N NHCOME  MeOCHN NHCOME	構造式 (1) -54	$(C_{3}H_{6})_{2}N \qquad N(C_{3}H_{6})_{2}$ $N \qquad N \qquad N$ $(C_{3}H_{6})_{2}N \qquad N(C_{3}H_{6})_{2}$ $(C_{3}H_{6})_{2}N \qquad N(C_{3}H_{6})_{2}$ $(C_{3}H_{6})_{2}N \qquad N(C_{3}H_{6})_{2}$
構造式 (1) -55	$(C_{6}H_{5})_{2}N \qquad N(C_{6}H_{5})_{2}$ $N \qquad N \qquad N$ $(C_{6}H_{5})_{2}N \qquad N(C_{6}H_{5})_{2}$ $(C_{6}H_{5})_{2}N \qquad N(C_{6}H_{5})_{2}$	構造式 (1) -56	
構造式 (1) -57		構造式 (1) -58	

表 7

5

10

構造式 (1) -59	Me Me N Me N Me Me Me Me	構造式 (1) -60	Et Et N N Et Et
構造式(1)	N N N	構造式 (1) -62	N N N
構造式 (1) -63	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	構造式 (1) -64	NC CN N N N N N N N N N N N N N N N N N

そして、以上の中間陰極層 1 5 a と真性電荷発生層 1 5 b とは、必ずしも明確に分離されている構成に限定されることはなく、中間陰極層 1 5 a 内に真性電荷発生層 1 5 b を構成する材料が含有されていても、またこの逆であっても良い。

尚、電荷発生層15は、陽極13側から順に、中間陰極層15 aと真性電荷発生層15bと共に、中間陽極層(図示省略)を積 層させた構成であっても良い。この中間陽極層は、フタロシアニ ン骨格を有する有機材料を用いて構成され、具体的には銅フタロ シアニン(CuPc)からなる中間陽極層が例示される。

また、電荷発生層15のうちの真性電荷発生層15bが上記一般式(1)で示される有機化合物を用いて構成されている場合、

25

この真性電荷発生層15bが正孔注入層14aを兼ねても良い。 この場合、電荷発生層15よりも陰極16側に設けられた発光ユニット14-2には、正孔注入層14aを必ずしも設ける必要はない。

5 以上説明した構成の第2実施形態の表示素子11においては、電荷発生層15が、その中間陰極層15aを構成する材料として、アルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なくとも一方を含む酸化物を用いたことにより、電荷発生層15から陽極13側の発光ユニット14-1への電子の注入効率が向上する。そして特に、電荷発生層15における中間陰極層15aを構成する上記の酸化物は、成膜段階から安定的な材料として供給される。このため、これを用いた中間陰極層15a、すなわち電荷発生層15の安定化が図られる。

また、電荷発生層 1 5 の陰極 1 6 側の界面にフタロシアニン骨 15 格を有する有機材料からなる中間陽極層(図示省略)を設けることにより、電荷発生層 1 5 の陰極 1 6 側に配置された発光ユニット 1 4-2 への電荷発生層 1 5 からの正孔の注入効率を高めることができる。

以上の結果、スタック型の表示素子11において、輝度の向上 だけではなく、耐環境性の向上による寿命特性の向上、すなわち 長期信頼性の向上を図ることが可能になる。また、安定的な材料 を用いて、このような電荷の注入特性に優れた電荷発生層15が 構成されるため、その作製においても化学量論比を考慮した成膜 などを行う必要はなく、このような長期信頼性に優れたスタック 25 型の表示素子11の作製を容易にすることが可能である。

さらに、電荷発生層15における真性電荷発生層15bとして、

26

上述した一般式(1)に示す有機化合物を用いた場合であっても、従来の $V_2O_5$ を用いた場合と同程度の電荷注入効率を得ることが可能である。この場合には、真性電荷発生層15 bが正孔注入層を兼ねるものとすることができるため、電荷発生層15 よりも陰極16 側に配置された発光ユニット14-2 に特別に正孔注入層14 a を必ずしも設けなくても良く、層構造の簡略化を図ることが可能になる。

# <第3実施形態>

第3図は、第3実施形態の表示素子の一構成例を示す断面図である。この図に示す表示素子11'と、第1図を用いて説明した表示素子10との異なるところは、電荷発生層15'の構成にあり、その他の構成は同様であることとする。以下、電荷発生層15'を中心に、第3実施形態の表示素子11'の構成を詳細に説明する。

15 すなわち、本第3実施形態の表示素子11'における電荷発生層15'は、陽極13側から順に、界面層15a'、真性電荷発生層15bを順に積層した構成となっている。そして、この界面層15a'が、陽極13に接して設けられた発光ユニット14-1に対して陰極として作用することは第2実施形態と同様であるため、以下においては、この界面層15a'を中間陰極層15a'と記す。

このような構成の電荷発生層 1 5 'において、中間陰極層 1 5 a 'がアルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なくとも一方 (少なくとも 1 種類の元素)を含むフッ化物を用いていることを 25 特徴としている。また特に、中間陰極層 1 5 a 'は、陽極 1 3 側 から順に配置された、アルカリ金属およびアルカリ土類金属の少

27

なくとも一方を含むフッ化物からなるフッ化物層15 a-1 と、導電性材料層15 a-2 または絶縁性材料層(15 a-2')との積層構成とすることが好ましい。

ここで、フッ化物層 1 5 a -1 を構成する、アルカリ金属および アルカリ土類金属の少なくとも一方を含むフッ化物としては、具 体的にはフッ化リチウム(LiF)、フッ化セシウム(CsF)、 フッ化カルシウム(CaF。)を例示することができる。

また導電性材料層15a-2を構成する材料としては、マグネシウム (Mg)、銀 (Ag)、およびアルミニウム (A1) の少なくとも1つを含むこととする。具体的には、MgAgやA1からなる導電性材料層15a-2 が例示される。

10

15

20

25

さらに絶縁性材料層(15 a -2')としては、アルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なくとも一方(少なくとも1種類の元素)を含む酸化物からなる層を好適に用いることができる。このようなアルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なくとも一方を含む酸化物としては、先の第1実施形態で説明したものと同様のものが用いられる。

また、中間陰極層 15a に接して設けられた真性電荷発生層 15b は、特開 2003-45676 号公報及び特開 2003-272860 号公報に記載されている電荷発生層である  $V_2O_5$  を 用いて構成されているか、または上記一般式(1)に示される有機化合物を用いて構成されている。そして、電荷発生層 15 のうちの真性電荷発生層 15 bが上記一般式(1)で示される有機 化合物を用いて構成されている場合、この真性電荷発生層 15 bが正孔注入層 14a を兼ねても良い。この場合、電荷発生層 15 は、正孔注 15 も陰極 16 側に設けられた発光ユニット 14 15 には、正孔注

28

入層14aを設ける必要はない。さらに、電荷発生層15'は、 真性電荷発生層15bよりも陰極16側に、ここでの図示を省略 した銅フタロシアニン(CuPc)等のフタロシアニン骨格を有 する有機材料からなる中間陽極層を積層させた構成であっても 良い。以上については、第2実施形態と同様である。

このような構成の第3実施形態の表示素子11、においては、電荷発生層15、が、その中間陰極層15 a、を構成する材料としてアルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なくとも一方を含む酸化物を含んでいることにより、電荷発生層15、から陽極13側の発光ユニット14-1への電子の注入効率が向上する。そして特に、電荷発生層15、における中間陰極層15 a、を構成するアルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なくとも一方を含む酸化物といった材料は、成膜段階から安定的な材料として供給される。このため、これを用いた中間陰極層15 a、すなわち電荷発生層15、の安定化が図られる。

10

15

20

25

尚、この中間陰極層15 a'が、陽極13側から順に、アルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なくとも一方を含むフッ化物からなるフッ化物層15 a-1と、MgAgのような導電性材料層15 a-2とを積層してなる場合には、この中間導電層15 a'よりも陽極13側に配置された発光ユニット14-1に対しての電子の注入効率を、さらに高める効果が得られる。

また、電荷発生層15'が、真性電荷発生層15bよりも陰極16側に、フタロシアニン骨格を有する有機材料からなる中間陽極層(図示省略)を設けることにより、電荷発生層15よりも陰極16側に配置された発光ユニット14-2への電荷発生層15'からの正孔の注入効率を高めることができる。

29

以上の結果、本第3実施形態の表示素子11'によれば、第1 実施形態と同様に、有機層からなる発光ユニット14-1,14-2 を積層させたスタック型の表示素子11'において、長期信頼性 の向上を図ることが可能になり、また、このような長期信頼性に 優れたスタック型の表示素子11'の作製を容易にすることが可能である。

さらに、電荷発生層 15 における真性電荷発生層 15 bとして、上述した一般式(1)に示す有機化合物を用いた場合であっても、従来の $V_2O_5$  を用いた場合と同程度の電荷注入効率を得ることが可能であり、これにより層構造の簡略化を図ることが可能になることも、第 2 実施形態と同様である。

# <第4実施形態>

5

10

15

第4図は、第4実施形態の表示素子の一構成例を示す断面図である。この図に示す表示素子11"と、第1図を用いて説明した表示素子10との異なるところは、電荷発生層15"の構成にあり、その他の構成は同様であることとする。以下、電荷発生層15"を中心に、第4実施形態の表示素子11"の構成を詳細に説明する。

すなわち、本第4実施形態の表示素子11"における電荷発生 20 層15"は、陽極13側から順に、混合層15a"と真性電荷発 生層15bとを積層した構造となっている。そして、この混合層 15a"は、陽極13に接して設けられた発光ユニット14-1 に対して陰極として作用するため、以下においては、この混合層 15a"を中間陰極層15a"と記す。

25 このような構成の電荷発生層 1 5 "において、中間陰極層 (混合層) 1 5 a"は、アルカリ金属およびアルカリ土類金属うちの

30

少なくとも一つの元素と、有機材料とを混合した材料で構成されている。アルカリ金属およびアルカリ土類金属としては、具体的にはリチウム(Li)、セシウム(Cs)、ナトリウム(Na)、カリウム(K)、ルビジウム(Rb)、カルシウム(Ca)、ストロンチウム(Sr)、バリウム(Ba)を例示することができる。また、中間陰極層(混合層)15a"を構成する有機材料としては、例えばAlq。やADNのような電子輸送性を備えた有機材料を用いることが好ましい。

5

15

20

25

そして、真性電荷発生層 1 5 b は、この中間陰極層(混合層) 10 1 5 a"に接して設けられると共に、上記一般式(1)に示され る有機化合物を用いて構成されている。

尚、ここでの図示は省略したが、中間陰極層15a"は、陽極13側から順に、アルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なくとも一方(少なくとも1種類の元素)を含むフッ化物で構成されているフッ化物層と、上述した混合層とを積層した構造であっても良い。

また、本第4実施形態においては、真性電荷発生層15 bが上記一般式(1)で示される有機化合物を用いて構成されているため、この真性電荷発生層15 bが正孔注入層14 aを兼ねても良い。したがって、電荷発生層15"よりも陰極16側に設けられた発光ユニット14-2には、正孔注入層14 aを設ける必要はない。さらに、電荷発生層15"は、真性電荷発生層15 bよりも陰極16側に、ここでの図示を省略した銅フタロシアニン(CuPc)等のフタロシアニン骨格を有する有機材料からなる中間陽極層を積層させた構成であっても良い。以上については、第2実施形態と同様である。

31

このような構成の第4実施形態の表示素子11"においては、アルカリ金属、アルカリ土類金属のうちの少なくとも一つの元素と有機材料との混合層15 a"と、上記一般式(1)で示される有機化合物からなる真性電荷発生層15 bとを互いに接する状態で陽極13側から順に積層させた電荷発生層15"を、発光ユニット14 a-1,14 a-2 間に狭持させた構成としたことにより、発光ユニットを積層させてなるスタック型の表示素子において、十分な発光効率での発光が得られることが確認された。しかも、電荷発生層15"を構成する上記材料がともに安定な材料であるため、これを用いた電荷発生層の安定化が図られる。

5

10

15

20

以上の結果、本第4実施形態によれば、第2実施形態および第3実施形態の表示素子と同様に、有機層からなる発光ユニット14-1,14-2を積層させたスタック型の表示素子11"における長期信頼性の向上を図ることが可能になり、また、このような長期信頼性に優れたスタック型の表示素子11"の作製を容易にすることが可能である。また、真性電荷発生層15bとして、上述した一般式(1)に示す有機化合物を用いることにより、層構造の簡略化を図ることが可能になる。

尚、以上の各実施形態で説明した本発明の表示素子は、TFT基板を用いたアクティブマトリックス方式の表示装置に用いる表示素子に限定されることはなく、パッシブ方式の表示装置に用いる表示素子としても適用可能であり、同様の効果(長期信頼性の向上)を得ることができる。

また、以上の各実施形態においては、基板12と反対側に設け 25 た陰極16側から発光を取り出す「上面発光型」の場合を説明し た。しかし本発明は、基板12を透明材料で構成することで、発

32

光を基板12側から取り出す「透過型」の表示素子にも適用される。この場合、第2図~第4図を用いて説明した積層構造において、透明材料からなる基板12上の陽極13を、例えばITOのような仕事関数が大きい透明電極材料を用いて構成する。これにより、基板12側および基板12と反対側の両方から発光が取り出される。また、このような構成において、陰極16を反射材料で構成することにより、基板12側からのみ発光が取り出される。この場合、陰極16の最上層にAuGeやAu、Pt等の封止電極を付けても良い。

10 さらに、第1図~第4図を用いて説明した積層構造を、透明材料からなる基板12側から逆に積み上げて陽極13を上部電極とした構成であっても、基板12側から発光を取り出す「透過型」の表示素子を構成することができる。この場合においても、上部電極となる陽極13を透明電極に変更することで、基板12側および基板12と反対側の両方から発光が取り出される。

### <他の実施形態>

20

25

以上説明した第1~第4実施形態の表示素子は、色変換膜と組み合わせることもできる。以下、第1実施形態で説明した第1図の表示素子を例に取り、色変換膜を用いた表示素子の構成を説明するが、第2~第4実施形態の表示素子についても同様に適用可能である。

先ず、第5回には、第1実施形態で説明した表示素子(10)が、基板12と反対側から発光を取り出す「上面発光型」である場合の表示素子10aを示す。この場合、発光を取り出す側となる陰極16の上部に色変換層18を設けた表示素子10aが構成される。ここで、この表示素子10aにおける発光層14cが

青色波長の励起光源である場合、色変換層18には、各画素部分に対応させて、青色波長の励起光源を赤色波長へ変換する色変換膜18aと、青色波長の励起光源を緑色へと変換する色変換膜18b以外の色変換層18部分には、青色波長の励起光源を波長変換させずに通過させる材料膜を設ける。このような構成の表示素子10aでは、フルカラー表示を行うことが可能である。

5

10

15

20

25

尚、またこのような構成の色変換膜18a、18bを備えた色変換層18は、公知の技術であるフォトリソグラフィ技術を用いて形成することができる。

第6図には、第1実施形態で説明した表示素子(10)が「上面発光型」である場合の他の表示素子10bを示す。この図に示すように、発光を取り出す側となる陰極16の上部に、色変換層18,19を積層して設けても良い。この場合、各画素部分に対応させて、青色波長の励起光源を赤色波長へ変換する色変換膜18a,19aが積層配置され、青色波長の励起光源を緑色の積層配置される。これらの積層配置される色変換膜18b,19bは、積層させて用いることで、両方を通過した光が所望の波長に変換される組み合わせであることとする。また、青色波長の励起光源をさらに色度の良好な青色に変換させる色変換膜19cを設けても良い。そして、色変換膜19a~19c以外の色変換層19部分には、青色波長の励起光源を波長変換させずに通過させる材料膜を設ける。このような構成の表示素子10bであっても、フルカラー表示を行うことが可能である。

第7図には、第1実施形態で説明した表示素子(10)が、基

34

板12側から発光を取り出す「透過光型」である場合の表示素子 10cを示す。この場合、発光を取り出す側となる陽極13と基 板12との間に、色変換層18を設けた表示素子10cが構成さ れる。色変換層18の構成は、上述と同様である。このような構 成の表示素子10cであっても、フルカラー表示を行うことが可 能である。

第8図には、第1実施形態で説明した表示素子(10)が「透過型」である場合の他の表示素子10dを示す。この図に示すように、発光を取り出す側となる陽極13と基板12との間に、色変換層18,19を積層して設けても良い。色変換層18,19の構成は、上述と同様である。このような構成の表示素子10dであっても、フルカラー表示を行うことが可能である。

以上の第 5 図~第 8 図を用いて説明した表示素子 1 0 a  $\sim$  1 0 d の構成において、電荷発生層 1 5 -0 を、上述した各実施形態 2  $\sim$  4 で説明した構成の電荷発生層 1 5 , 1 5

# 実施例

5

10

15

20 次に、本発明の具体的な実施例、およびこれらの実施例に対する比較例の表示素子の製造手順と、これらの評価結果を説明する。 尚、以下の<実施例1~4>では、表8を参照し、第1図に示した第1実施形態の各表示素子10の作製を説明する。以下の<実施例5~20>では、表9を参照し、第2図に示した第2実施形態の各表示素子11の作製を説明する。また、<実施例21~24>では、表10を参照し、第3図に示した第3実施形態の各表

35

示素子11'の作製を説明する。そして、〈実施例25~36〉では、表11を参照し、第4図で示した第4実施形態の各表示素子11"の作製を説明する。さらに、〈実施例37~58〉では、表12~表14を参照し、第5図に示した構成の表示素子10aの作製を説明する。尚、各実施例の説明に前後して、比較例の作製と評価結果を説明する。

### < 実施例1~4>

5

15

20

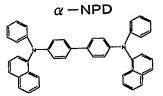
各実施例1~4では、第1図を用いて説明した第1実施形態の 表示素子10の構成において、電荷発生層15-0をそれぞれの材料及び積層構造とした各表示素子10を作製した。以下に先ず、 実施例1~4の表示素子10の製造手順を説明する。

30mm×30mmのガラス板からなる基板12上に、陽極1 3としてITO(膜厚約120nm)を形成し、さらにSiO。 蒸着により2mm×2mmの発光領域以外を絶縁膜(図示省略) でマスクした有機電界発光素子用のセルを作製した。

次に、第 1 層目の発光ユニット 1 4 -1 を構成する正孔注入層 1 4 a として、アザトリフェニレン有機材料であるホール注入材料構造式 (1)-10 を真空蒸着法により 1 5 n m (蒸着速度 0 . 2 ~ 0 . 4 n m / s e c) の膜厚で形成した。

次いで、正孔輸送層 14bとして、下記構造式(2)に示す  $\alpha$  - N P D (Bis[N-(1-naphthyl)-N-phenyl]bendizine)を、真空 蒸着法により 15 n m (蒸着速度 0.  $2\sim0$ . 4 n m / s e c) の膜厚で形成した。

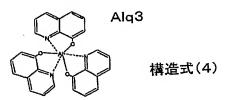
36



構造式(2)

さらに、発光層 14c として、下記構造式(3)に示すADN をホストにし、ドーパントとしてBD-052x (出光興産株式会社:商品名)を用い、真空蒸着法により膜厚比で 5% になるように、これらの材料を 32nm の合計膜厚で成膜した。

最後に、電子輸送層14dとして、下記構造式(4)に示すA lq<sub>3</sub> [Tris (8-hydroxyquinolinato) aluminum(III)]を、真空 蒸着法により18nmの膜厚で蒸着成膜した。



以上のようにして第1層目の発光ユニット14-1 を形成した 10 後、電荷発生層15-0を下記表8に示す材料をそれぞれの膜厚で 蒸着した。

37

表 8

5

10

)					
電荷発生層15一0					
第1層	膜厚(Å)	第2層	膜厚(Å)	Q/Y(cd/A)	
Li <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub>	15	<del>-</del>	-	7.98	
Li <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> + LGCHIL001(4:1)	15	<del>_</del>	-	7.98	
Li <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> + LGCHIL001(4:1)	30	-	_	7.75	
Li₂SiO₃	15	Li <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> + LGCHIL001(4:1)	15	8.11	
Li <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub>	15	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	20	8.24	
Li <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub>	15	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	15	8.13	
Li <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> .	15	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	10	7.95	
Li <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub>	15	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	5	7.59	
-	<del>  -</del>	_	_	5.67	
比較例5   -   -   -   -   -   -     -					
	$\begin{tabular}{l} Li_2SiO_3 \\ Li_2SiO_3 + LGCHIL001(4:1) \\ Li_2SiO_3 + LGCHIL001(4:1) \\ Li_2SiO_3 \\$	第1層	第1層	第1層	

ここで実施例 1 においては、L i  $_2$  S i O  $_3$  を 1 5 Å の膜厚で成膜して単層構造の電荷発生層 1 5 -0 を形成した。また、実施例 2 , 3 においては、L i  $_2$  S i O  $_3$  とホール注入材料 L G C H I L 0 0 1 とを共蒸着し、混合層からなる単層構造の電荷発生層 1 5 -0 をそれぞれの膜厚で形成した。尚、組成比は、L i  $_2$  S i O  $_3$  : L G C H I L 0 0 1 = 4 : 1 (膜厚比) とした。そして、実施例 4 においては、L i  $_2$  S i O  $_3$  からなる第 1 層上に、L i  $_2$  S i O  $_3$  : L G C H I L 0 0 1 = 4 : 1 (膜厚比) の混合層からなる第 2 層を積層した電荷発生層 1 5 -0 を形成した。

以上の後、第2層目の発光ユニット14-2を、第1層目の発光ユニット14-1と同様に形成した。

次に、陰極16の第1層16aとして、LiFを真空蒸着法により約0.3nmの膜厚で形成し(蒸着速度0.01nm/sec以下)、次いで、第2層16bとしてMgAgを真空蒸着法に

38

より10nmの膜厚で形成し、最後に第3層16cとしてA1を300nmの膜厚で形成した。

### <比較例1~4>

第1図を用いて説明した表示素子の構成において、電荷発生層 15-0の構成を上記表8に示す構成とした表示素子を作製した。作製手順は、上述した実施例の作製手順において、電荷発生層15-0の形成工程のみを変更した手順とした。そして、各比較例1~4の電荷発生層15-0の形成工程では、先ず、Li₂SiО₃ からなる膜厚15Åの第1層を形成し、この上部にV₂О₅からなる各膜厚の第2層を形成した。

# <比較例5>

第1図を用いて説明した表示素子の構成において、陽極13上 に発光ユニット14-1を設け、さらに電荷発生層15-0を介す ることなく発光ユニット14-2を直接積層し、この上部に陰極1 6を設けた表示素子を作製した。作製手順は、上述した実施例の 作製手順において電荷発生層15-0の形成のみを省いた手順と した。

20

25

### <比較例6>

第1図を用いて説明した表示素子の構成において、陽極13上に発光ユニット14-1を設け、この発光ユニット14-1上に直接陰極16を設けたモノユニットの表示素子を作製した。作製手順は、上述した実施例の作製手順において、陽極13、発光ユニット14-1、陰極16aのみを同様の手順で形成した。

#### ≪評価結果-1≫

5

上記表 8 には、上述のようにして作製した実施例  $1 \sim 4$  および比較例  $1 \sim 6$  の表示素子の発光効率(Quantum Yield:Q/Y)を合わせて示した。この結果が示すように、比較例 6 のモノユニット構造に対して、実施例  $1 \sim 4$  のどの表示素子においても発光効率が向上し、スタック型を形成している本発明における電荷発生層 15-0 の効果が確認できた。

そして、比較例  $1 \sim 4$  に付いても、実施例  $1 \sim 4$  とほぼ同等の 効果は得られているが、実施例  $1 \sim 4$  と比較して駆動電圧は高くなり I V特性は高電圧側にシフトした。このことは、従来の電荷発生層として一般的に用いられている  $V_2O_5$  を用いた本比較例においては、電荷発生層 1 5 -0 において電力消費があることを示唆している。したがって、  $V_2O_5$  を用いずに、 L i  $_2$  S i O  $_3$  を主成 分として電荷発生層 1 5 -0 を構成することにより駆動電圧を低電圧化する効果があることが確認された。

尚、電荷発生層を介すことなく発光ユニット 1 4-1, 1 4-2 を積層させた比較例 5 に付いては、比較例 6 とほぼ同様の発光効 率であり、電荷発生層 1 5-0 の必要性が示された。

20 また、以上の実施例1~4においては、特に不安定な材料を用いることで化学量論比的に組成がシビアな膜形成を行うことなく、安定材料のみを用いて容易に各表示素子の作製を行うことが可能であった。

# 25 < 実施例5~16>

各実施例5~16では、第2図を用いて説明した第2実施形態

の表示素子11の構成において、電荷発生層15をそれぞれの材料及び積層構造とした各表示素子11を作製した。以下に先ず、 実施例5~16の表示素子11の製造手順を説明する。

30mm×30mmのガラス板からなる基板12上に、陽極13としてITO(膜厚約120nm)を形成し、さらにSiO2蒸着により2mm×2mmの発光領域以外を絶縁膜(図示省略)でマスクした有機電界発光素子用のセルを作製した。

5

15

25

次に、第1層目の発光ユニット14-1を構成する正孔注入層14aとして、出光興産株式会社製正孔注入材料HI-406を真空蒸着法により15nm(蒸着速度0.2~0.4nm/sec)の膜厚で形成した。

次いで、正孔輸送層 14bとして、上記構造式(2)に示した  $\alpha-NPD$  (Bis [N-(1-naphthyl)-N-phenyl] bendizine) を、 真空蒸着法により 15nm (蒸着速度  $0.2\sim0.4nm/s$ e c) の膜厚で形成した。

さらに、発光層 14c として、上記構造式(3)に示した AD N をホストにし、ドーパントとして BD-052x (出光興産株式会社:商品名)を用い、真空蒸着法によりこれらの材料を 32 n m の合計膜厚で膜厚比で 5% になるように成膜した。

20 最後に、電子輸送層14dとして、上記構造式(4)に示した Ala₃ [Tris (8-hydroxyquinolinato) aluminum(III)] を、真 空蒸着法により18nmの膜厚で蒸着成膜した。

以上のようにして第1層目の発光ユニット14-1を形成した後、電荷発生層15として、下記表9に示す材料をそれぞれの膜厚で蒸着した。

表 9 表示素子11

透過型						
	電荷発生層15					
	中間陰極層	膜厚	真性電荷発生層	膜厚	中間陽極層	膜厚
	15a	(Å)	15b	(Å)		(Å)
実施例5	Li <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub>	15	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	120		
実施例6	LiAlO <sub>2</sub>	15	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	120	-	-
実施例7	Li <sub>2</sub> MoO <sub>4</sub>	15	$V_2O_5$	120		_
実施例8	LiTaO <sub>3</sub>	15	$V_2O_5$	120	<del>-</del>	
実施例9	Li <sub>2</sub> TiO <sub>3</sub>	15	$V_2O_5$	120	<u>-</u>	_
実施例10	Li <sub>2</sub> ZrO <sub>3</sub>	15	$V_2O_5$	120	•	_
実施例11	Cs <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	15	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	120	_	_
実施例12	MgIn <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	15	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	120	_	_
実施例13	Li <sub>2</sub> O	15	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	120	_	-
実施例14	Li <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub>	15	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	120	CuPc	20
実施例15	Li <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub>	15	構造式(1)-10	120	_	-
実施例16	Li <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	15	構造式(1)-10	120	_	_
正孔注入原	- 勇14aなし(発光:	ユニット1	4-2)			
実施例17	Li <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub>	10	構造式(1)−10	50	_	-
実施例18	Li <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub>	15	構造式(1)-10	120	_	
上面発光	<u>.</u>					
実施例19	Li <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub>	15	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	120		-
実施例20	Li <sub>2</sub> O	15	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	120	_	-

42

ここで実施例  $5 \sim 1$  6 においては、先ず、電荷発生層 1 5 の中間陰極層 1 5 a として、上記表 9 に示す各材料を 1 5 Å の膜厚で成膜した。

次に、実施例  $5\sim1$  4 においては、真性電荷発生層 1 5 b として、 $V_2O_5$ を 1 2 0 Åの膜厚で蒸着した。一方、実施例 1 5 , 1 6 においては、真性電荷発生層 1 5 b として、上記表 1 の構造式 (1) -10 に示す有機化合物を 1 2 0 Åの膜厚で成膜した。

そして、実施例14のみにおいては、さらに中間陽極層(図示省略)として銅フタロシアニン(CuPc)を20Åの膜厚で蒸着した。

以上の後、第2層目の発光ユニット14-2を、第1層目の発光ユニット14-1と同様に形成した。

次に、陰極16の第1層16aとして、LiFを真空蒸着法により約0.3 nmの膜厚で形成し(蒸着速度0.01nm/sec以下)、次いで、第2層16bとしてMgAgを真空蒸着法により10nmの膜厚で形成し、最後に第3層16cとしてA1を300nmの膜厚で形成した。これにより、基板12側から光を取り出す透過型の表示素子11を得た。

# 20 < 実施例 1 7 , 1 8 >

10

15

25

実施例17,18では、実施例15の構成おいて、第1層目の発光ユニット14-1における正孔注入層14aとして、HI-406に換えてを表1の構造式(1)-10に示す有機化合物を15nmの膜厚で形成した。そして、第2層目の発光ユニット14-2における正孔注入層14aを形成せず、表1の構造式(1)-10からなる真性電荷発生層15bと共通化した構成の表示素子を

43

作製した。ただし、電荷発生層15の構成は、表9に示す各膜厚とした。

<実施例19,20>

5 実施例19,20では、第2図を用いて説明した第1実施形態の表示素子11の構成において、基板12と反対側から発光を取り出す上面発光型の表示素子を作製した。ここでは、上述した実施例5~16の作製手順において、陽極13としてITOに換えて銀合金(膜厚約100nm)を形成し、さらに陰極16の第310 層16cとしてA1に換えてIZO(インジウム亜鉛複合酸化物)を200nm形成した。そして、各電荷発生層15は、上記表9に示したように、実施例19は実施例5と同様、実施例20は実施例13と同様に形成した。

15 < 実施例21,22>

実施例21,22では、第3図を用いて説明した第3実施形態の表示素子11'の構成において、電荷発生層15'をそれぞれの材料及び積層構造とした各表示素子11'を作製した。これらの実施例21,22では、上述した実施例5~16の作製手順において、電荷発生層15'の構成を下記表10に示す構成に変更したこと以外は、実施例5~16と同様の手順で透過型の表示素子11'を作製した。すなわち、実施例21,22においては、電荷発生層15'を3層構造とし、LiFからなるフッ化物層15a-1上に、MgAg(組成比10:1)膜からなる導電性材料 層15a-2を積層させ、さらにV2O5からなる真性電荷発生層15bを積層させた。各層の膜厚は、表10に示したとおりである。

44

表 1 0 表示素子11' 透過型

	電荷発生層15′						
	中間陰極層15a'			真性電荷発生層	膜厚		
	フッ化物層	膜厚	導電性材料層	膜厚			
	15a-1	(Å)	15a-2	(Å)	15b	(Å)	
実施例21	LiF	4	MgAg	50	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	120	
実施例22	LiF	15	MgAg	50	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	120	
上面発光							
実施例23	LiF	4	MgAg	50	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	120	
実施例24	LiF	15	MgAg	50	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	120	
比較例							
			電荷発	生層			
比較例7			モノユニ	ット型			
比較例8	_	-	- ,		_	_	
比較例9	_	-	-	-	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	120	
比較例10	LiF	4	-	_	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	120	
比較例11	LiF	15	_	_	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	120	
比較例12	比較例7の上面発光型						

# <実施例23,24>

実施例23,24では、第3図を用いて説明した第3実施形態の表示素子11'の構成において、基板12と反対側から発光を取り出す上面発光型の表示素子を作製した。ここでは、上述した実施例21,22の作製手順において、陽極13としてITOに換えて銀合金(膜厚約100nm)を形成し、さらに陰極16の

45

第3層16cとしてA1に換えてIZO(インジウム亜鉛複合酸化物)を200nm形成した。そして、各電荷発生層15'は、上記表10に示したように、実施例23は実施例21と同様、実施例24は実施例22と同様に形成した。

5

10

### <比較例7>

第 3 図を用いて説明した表示素子の構成において、陽極 1 3 上に発光ユニット 1 4 -1 を設け、この発光ユニット 1 4 -1 上に直接陰極 1 6 を設けたモノユニットの表示素子を作製した。作製手順は、上述した実施例  $5 \sim 1$  6 の作製手順において、陽極 1 3、発光ユニット 1 4 -1、陰極 1 6 のみを同様の手順で形成した。

### <比較例8>

第3図を用いて説明した表示素子の構成において、陽極13上 に発光ユニット14-1を設け、さらに電荷発生層15,を介する ことなく発光ユニット14-2を直接積層し、この上部に陰極16 を設けた表示素子を作製した。作製手順は、上述した実施例5~ 16の作製手順において電荷発生層15の形成のみを省いた手 順とした。

20

25

# <比較例9~11>

第3図を用いて説明した表示素子の構成において、電荷発生層15 の構成を上記表10に示す構成とした表示素子を作製した。作製手順は、上述した実施例 $5\sim16$  の作製手順と同様とした。ただし、比較例9 では、電荷発生層15 の形成において、真性電荷発生層15 bのみを $V_2O_5$ を120 Åの膜厚で蒸着した。ま

46

た比較例10, 11では、電荷発生層150の形成において、中間陰極層15a2してLiFをそれぞれの膜厚で形成し、次いで真性電荷発生層15bとして $V_2O_5$ を120Åの膜厚で蒸着した。

5

#### < 比較例12>

比較例7で作製したモノユニット型の表示素子の構成において、基板12と反対側から発光を取り出す上面発光型の表示素子を作製した。ここでは、比較例7で説明した表示素子の作製手順において、陽極13としてAg合金(膜厚約100nm)を形成したことと、陰極16の第3層16cとしてIZO(インジウム亜鉛複合酸化物)を200nm形成したこと以外は、比較例7と同様の手順で表示素子を作製した。

### 15 ≪評価結果-2≫

第9図には、上述のようにして作製した実施例5および実施例14、比較例7~11の表示素子の発光効率を示した。このグラフに示すように、比較例7のモノユニット型の発光素子の発光効率に対して、実施例5,14の表示素子では、その発光効率が220倍になった。また、他の実施例6~13,15~24においても、透過型、上面発光型、特に実施例15,16のような構造式(1)-10の有機化合物を用いたことで一部の正孔注入層14aを省略した構成であっても、比較例7のモノニット型の発光素子の発光効率に対して、その発光効率が2倍になった。これにより、スタック型を形成している本発明における電荷発生層15,15,の効果が確認できた。

47

特に、電荷発生層15が、その陰極16側の界面に中間陽極層 (CuPc)を有している実施例14では、他の実施例と比較し てさらに発光効率の上昇が確認された。これにより、このような 中間陽極層を設けたことにより、電荷発生層15よりも陰極16 側に配置された発光ユニット14-2 への正孔の注入効率が向上 することを確認できた。

5

10

比較例10, 11に付いては、フッ化物層(LiF)15a-1 を、直接真性電荷発生層( $V_2O_5$ )15 bに積層しても、良好な電子の注入を行うことができず、実施例21, 22 の様に導電性材料層(MgAg等)15a-2を介することで電子の注入が効果的に行えることが示された。

さらに比較例 1 1 の結果からは、駆動電圧を上げていくと、電 20 荷発生層 1 5 における界面が破壊され、急に効率が上昇していると考えられ、この事からもフッ化物層(L i F) 1 5 a-1 を、直接、真性電荷発生層( $V_2O_5$ ) 1 5 bに積層した構成では、効率的な電荷注入が行われていないことが示唆され、この間に導電性材料層(M g A g 等) 1 5 a-2 を設けることによる効果が確認された。

また、以上の実施例5~24においては、特に不安定な材料を

48

用いることで化学量論比的に組成がシビアな膜形成を行うことなく、安定材料のみを用いて容易に各表示素子の作製を行うことが可能であった。

#### 5 《評価結果-3》

10

第10図には、以上のようにして作製した実施例19と比較例 12の表示素子について、初期輝度を3000cd/m²として 寿命測定を行った結果を示した。この結果から、上面発光型の素 子構成においても、比較例12のモノユニット型の表示素子に対 して、実施例19で作製したスタック型の表示素子における半減 寿命が大きく改善され、長期信頼性の向上に効果的であることが 確認された。

#### ≪評価結果-4≫

第11図には、以上のようにして作製した実施例15と比較例7の表示素子について、初期輝度を1500cd/m²、Dutty50、室温保持として寿命測定を行った結果を示した。この結果から、構造式(1)-10に代表される有機化合物を用いて真性電荷発生層15bを形成した表示素子であっても、比較例7のモノユニット型の表示素子に対して、実施例15で作製したスタック型の表示素子における半減寿命が2倍以上改善され、長期信頼性の向上に効果的であることが確認された。その理由は、それぞれの素子に対しての加速定数によるものであり、加速定数は一般的に1以上を示すことから、効率が2倍に改善されれば、寿命は26以上の改善が期待でき、本結果もその様に得られている。

49

< 実施例25~36>

5

実施例25~36では、第4図を用いて説明した第4実施形態の表示素子11"の構成において、電荷発生層15"をそれぞれの材料及び積層構造とした各表示素子11"を作製した。これらの実施例25~36では、上述した実施例5~16の作製手順において、電荷発生層15"の構成を下記表11に示す構成に変更したこと以外は、実施例5~16と同様の手順で透過型の表示素子11"を作製した。

**5**0

表 1 1 表示素子11'' 透過型

	電荷発生層15"						
	中間陰極層	膜厚	真性電荷発生層	膜厚			
.	15a''	(Å)	15b	(Å)			
実施例25	Alq3 + Mg (5%)	50	構造式(1)-10	50			
実施例26	Alq3 + Ca (5%)	50	構造式(1)-10	50			
実施例27	LiF / Alq3 + Mg (5%)	3 / 50	構造式(1)-10	50			
実施例28	LiF / Alq3 + Ca (5%)	3 / 50	構造式(1)-10	50			
実施例29	Alq3 + Mg (30%)	50	構造式(1)-10	50			
実施例30	Alq3 + Mg (50%)	50	構造式(1)-10	50			
実施例31	Alq3 + Li (3%)	50	構造式(1)-10	50			
実施例32	ADN + Li (3%)	50	構造式(1)-10	50			
実施例33	Alq3 + Cs·(3%)	50	構造式(1)-10	50			
実施例34	AND + Cs (3%)	50	構造式(1)−10	50			
実施例35	LiF / Alq3 + Li (3%)	3 / 50	構造式(1)-10	50			
実施例36	LiF / Alq3 + Cs (3%)	3 / 50	構造式(1)-10	50			

# 比較例

	電荷発生層
比較例13	モノユニット(陰極構成が実施例27の電荷発生層と同様)
比較例14	モノユニット(陰極構成が実施例28の電荷発生層と同様)

すなわち、実施例  $25 \sim 36$  においては、電荷発生層 15 の中間陰極層 15a として、上記表 11 に示したような、各アル

51

カリ金属またはアルカリ土類金属と有機材料(ADNまたはA1q)との混合層からなる中間陰極層15a"を用いた。ただし、実施例27,28,35,36においては、中間陰極層15a"として、陽極13側から順にフッ化物層と混合層とをそれぞれの膜厚で成膜した積層構造を用いた。またさらに、中間陰極層15a"と接する真性電荷発生層15bを、表1の構造式(1)-10に示す有機材料を用いて形成した。

#### < 比較例13>

10 比較例13では、比較例7と同様に、陽極13、発光ユニット 14-1、陰極16のみを形成したモノユニット型の表示素子を作製した。ただし、陰極16は、実施例27の電荷発生層15"と同様の構成とした。すなわち、陰極16の構成は、第1層16a/第2層16b/第3層16c=LiF(約0.3nm)/A1 q3+Mg(5%)(5nm)/AI(20nm)とした。これにより、基板12側から光を取り出す透過型の表示素子11"を得た。

### <比較例14>

20 比較例 1 4 では、比較例 1 3 の構成において、陰極 1 6 を、実施例 2 8 の電荷発生層 1 5 "と同様の構成とした。すなわち、陰極 1 6 の構成は、第 1 層 1 6 a / 第 2 層 1 6 b / 第 3 層 1 6 c = LiF(約 0 . 3 n m) / A 1 q<sub>3</sub> + Ca (5%) (5 n m) / A 1 (2 0 n m) とした。これにより、基板 1 2 側から光を取り出 す透過型の表示素子 1 1"を得た。

**52** 

≪評価結果-5≫

5

10

15

20

25

第12図には、以上のようにして作製した実施例27と比較例13の表示素子について、電流密度を125mA/cm²とした時の、Duty50、室温測定時における寿命特性を行った結果を示す。尚、この場合、初期輝度は比較例13に対して実施例27は約2倍であった。そして、第12図に示すように、実施例27の表示素子の初期輝度に対する半減寿命が、比較例13の表示素子の初期輝度に対する半減寿命と同程度以上であることから、実施例27の構成は比較例13よりも、2倍以上の効率改善の効果が得られていることになる。したがって、実施例27のように、陽極13側から順に、アルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なくとも一方(Mg)と有機材料(A10g)との混合層と、構造式(1)-10に代表される有機化合物からなる真性電荷発生層15りとを積層してなる電荷発生層15"を設けたスタック構造の表示素子における寿命及び効率の改善が確認された。

以上については、実施例28と比較例14との比較においても同様であった。ただし、実施例28の表示素子の効率は、比較例14の表示素子の効率の約1.3倍に留まった。しかしながら、上記と同一の条件(電流密度を125mA/cm²とした時、Duty50、室温測定)で寿命を比較した場合には、半減寿命は比較例14と実施例28ではほぼ同一であり、積層構造にすることによる長寿命効果が確認された。

実施例25,26と実施例27,28との比較であるが、中間 陰極層15 a"が単層構造である実施例25,26の表示素子よ りも、界面側にLiF(導電性材料層)を挿入した積層構造の中 間陰極層15 a"を有する実施例27,28の表示素子において、

53

発光効率の改善と長寿命化効果を確認することができた。しかし、 その差は小さく、むしろ発光ユニットを積層させたスタック構造。 による効率改善と長寿命化が改めて確認することが出来た。

実施例25,29,30の比較であるが、中間陰極層15 a" に添加させるアルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なくと 5 も一方(Mg)の添加量が異なるこれらの実施例25.29,3 0の表示素子では、発光効率は実施例25とほぼ同等の値は得る ことが出来たが、Mg比率の増加に伴って寿命測定時のばらつき が大きくなった。統計的に見ると、実施例25の寿命改善効果と 比較して実施例29,30の順番でその効果も小さくなる傾向が 10 見られた。この要因は、Mg比率の増加に伴う中間陰極層15a" の膜質の変化に由来していると予測された。発明者らの検討によ り、アルカリ金属およびアルカリ土類金属比率は実施例30にお ける50%(相対膜厚比)程度が上限であり、これ以上比率を増 やすことは、透過率の低下及び中間陰極層15a"の膜質の不安 15 定性の増大をもたらし、発光ユニットを積層させたスタック構造 を形成する上では不利であると考えられた。

実施例  $31 \sim 34$  の比較であるが、これらの表示素子においては、電荷発生層 15"を構成する中間陰極層(混合層) 15a"に、アルカリ金属であるLi、Csを用い、それぞれ共蒸着を行う有機材料にA  $1q_3$  及びA D N を用いている。そして、実施例  $31 \sim 34$  の全ての表示素子において、発光効率は比較例 13 の約 2 倍程度得られており、寿命改善効果も第 11 図とほぼ同様の結果を得ることが出来た。

20

25 実施例 3 5 , 3 6 の比較であるが、これらの表示素子は、実施 例 2 7 , 2 8 と実施例 2 5 , 2 6 との比較と同様の傾向の結果が

54

得られ、中間陰極層15 a"にLiF(導電性材料層)を挿入した積層構造よりも、むしろ発光ユニットを積層させたスタック構造による効率改善と長寿命化が改めて確認することが出来た

### 5 < 実施例37~58>

実施例37~58では、第7図を用いて説明した透過型の各表示素子11c,11c', 11c' を作製した。これらの実施例37~58の作製においては、先ず、30mm×30mmのガラス板からなる基板12上に、青色波長の励起光源を赤色波長へ変換する色変換膜18a、青色波長の励起光源を緑色へと変換する色変換膜18b、をパターニングしてなる色変換層18を、公知の技術であるフォトリソグラフィ技術を用いて形成した。

その後、この色変換層 180上面に、上述した実施例  $5\sim16$  の作製手順にしたがって、陽極  $13\sim$ 陰極 16 までを形成した。ただし、発光ユニット 14-1, 14-2 の正孔注入層 14 a として下記構造式(5)に示す2-TNATA [4,4',4''-tris(2-naphtylphenylamino)triphenylamine]を<math>15 nm (蒸着速度 $0.2\sim0.4$ nm/sec)で形成した。また電荷発生層 15, 15, 15,  $2\sim14$ に示す構成に変更した。

10

15

55

表 1 2

表示素子11c:色変換層有り

透過型

·	電荷発生層15					
	中間陰極層	膜厚 (Å)	真性電荷発生層 15b	膜厚 (Å)	中間陰極層	膜厚 (Å)
	15a	(A)	100	(4)		(/-(/
実施例37	Li <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub>	15	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	50	<u> </u>	_
実施例38	Li <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub>	15	構造式(1)-10	50	· <u>-</u>	
実施例39	Li <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	15	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	50	<u>-</u>	_
実施例40	Li <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	15	構造式(1)-10	50	. <del>-</del>	

表 1 3

表示素子11c':色変換層有り

透過型

			§15'				
	中間陰極層15a'				真性電荷発生層	膜厚	
	フッ化物層	膜厚	絶縁性材料層	膜厚	关注电闸ル工相	132.77	
	15a-1	(Å)	1 5a−2'	(Å)	15b	(Å)	
実施例41	LìF	3	Li <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub>	15	$V_2O_5$	50	
実施例42	LiF	3	Li <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub>	15	構造式(1)-10	50	
実施例43	LiF	3	Li <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	15	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	50	
実施例44	LiF	3	Li <sub>2</sub> GO <sub>3</sub>	15	構造式(1)-10	50	

56

表 1 4

表示素子11c'':色変換層有り

透過型

	電荷発生層15''						
	中間陰極層 15a''	膜厚 (Å)	真性電荷発生層 15b	膜厚 (Å)			
実施例45	LiF / Alq3 + Mg (1%)	3 / 50	$V_2O_5$	50			
実施例46	LiF / Alq3 + Mg (1%)	3 / 50	構造式(1)-10	50			
実施例47	LiF / Alq3 + Mg (2%)	3 / 50	$V_2O_5$	50			
実施例48	LiF / Alq3 + Mg (2%)	3 / 50	構造式(1)-10	50			
実施例49	LiF / Alq3 + Mg (5%)	3 / 50	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	50			
実施例50	LiF / Alq3 + Mg (5%)	3 / 50	構造式(1)−10	50			
実施例51	LiF / Alq3 + Ca (3%)	3 / 50	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	50			
実施例52	LiF / Alq3 + Ca (3%)	3 / 50	構造式(1)−10	50			
実施例53	Alq3 + Cs(3%)	50	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	50			
実施例54	Alq3 + Ca(3%)	50	. 構造式(1)−10	50			
実施例55	LiF / Alq3 + Li (3%)	3 / 50	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	50			
実施例56	LiF / Alq3 + Li (3%)	3 / 50	構造式(1)-10	50			
実施例57	Alq3 + Li (3%)	50	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	50			
実施例58	Alg3 + Li (3%)	50	構造式(1)-10	50			
比較例15	モノユニット型						

# 表示素子11a'':色変換層有り

上面発光

実施例59	LiF / Alq3 + Mg (5%)	50	構造式(1)-10	50
比較例16		モノユニッ	ト型	

57

### <比較例15>

5

第7図を用いて説明した表示素子の構成において、基板12と陽極13との間に色変換層18を設け、この陽極13上に発光ユニット14-1を設け、この発光ユニット14-1上に直接陰極16を設けたモノユニットの表示素子を作製した。作製手順は、実施例37~58の作製手順において、色変換層18、陽極13、発光ユニット14-1、陰極16のみを同様の手順で形成した。

### ≪評価結果-6≫

10 第13図には、上述のようにして作製した実施例50および比較例15の表示素子の発光効率を示した。このグラフに示すように、比較例15のモノユニット型の発光素子の発光効率に対して、実施例50の表示素子では、その発光効率が2倍になった。また、他の実施例45~58においても、比較例15のモノニット型の発光素子の発光効率に対して、その発光効率が2倍になった。これにより、色変換層18を用いた場合であっても、スタック型を形成している本発明における電荷発生層15~15"の効果が確認できた。

#### 20 < 実施例59>

25

実施例 5 9 では、第 5 図を用いて説明した上面発光型の各表示素子 1 1 c"を作製した。こでは、上述した実施例 5 0 の作製手順において、陽極 1 3 として I T O に換えてクロム (C r:膜厚約 1 0 0 n m)を形成し、さらに陰極 1 6 の第 3 層 1 6 c としてA 1 に換えて I Z O (インジウム亜鉛複合酸化物)を 2 0 0 n m 形成し、陰極 1 6 側から光を取り出す構成とした。また、色変換

58

層18は、陰極16上に形成した。

<比較例16>

実施例59に対応するモノユニット型の表示素子を作製した。

5

#### ≪評価結果-7≫

第14図には、以上のようにして作製した実施例59と比較例 16の表示素子について、初期輝度を3000cd/m²として 寿命測定を行った結果を示した。この結果から、上面発光型の素 10 子構成においても、比較例16のモノユニット型の表示素子に対 して、実施例59で作製したスタック型の表示素子における半減 寿命が大きく改善され、長期信頼性の向上に効果的であることが 確認された。

59

### 請求の範囲

- 1. 陰極と陽極との間に、少なくとも有機発光層を含む発光ユニットが複数個積層され、当該各発光ユニット間に電荷発生層が挟持された表示素子において、前記電荷発生層は、アルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なくとも一方を含む酸化物を用いて構成されていることを特徴とする表示素子。
- 2. 請求の範囲第1項記載の表示素子において、前記電荷発生層がLi,SiO,からなることを特徴とする表示素子。
- 10 3. 請求の範囲第1項記載の表示素子において、前記電荷発生層が、Li<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub>と電荷輸送材料との混合層によって構成されている層を含むことを特徴とする表示素子。
- 4. 請求の範囲第1項記載の表示素子において、前記電荷発生層が、 $Li_2SiO_3$ からなる層と、 $Li_2SiO_3$ と電荷輸送材料 2. との混合層との積層構造となっていることを特徴とする表示素子。
  - 5. 請求の範囲第1項記載の表示素子において、前記電荷発生層に含まれる前記酸化物は、当該電荷発生層における前記陽極側の界面層を構成していることを特徴とする表示素子。
- 20 6. 請求の範囲第1項記載の表示素子において、前記電荷発生層に含まれる前記アルカリ金属を含む酸化物は、 $Li_2SiO_3$ 、  $Li_2CO_3$ 、  $Cs_2CO_3$  の中から選ばれる少なくとも1種類であることを特徴とする表示素子。
- 7. 請求の範囲第1項記載の表示素子において、前記電荷発生 25 層における前記陰極側の界面層は、フタロシアニン骨格を有する 有機材料を用いて構成されていることを特徴とする表示素子。

60

8. 請求の範囲第1項記載の表示素子において、前記電荷発生 層は絶縁性であることを特徴とする表示素子。

9. 請求の範囲第1項記載の表示素子において、前記電荷発生層は、下記一般式(1)で示される有機化合物を含んでいることを特徴とする表示素子。

5

10

15

20

ただし、一般式(1)中において、 $R^1 \sim R^6$ は、それぞれ独立に、水素、ハロゲン、ヒドロキシル基、アミノ基、アリールアミノ基、炭素数 20 以下の置換あるいは無置換のカルボニル基、炭素数 20 以下の置換あるいは無置換のカルボニルエステル基、炭素数 20 以下の置換あるいは無置換のアルキル基、炭素数 20 以下の置換あるいは無置換のアルキル基、炭素数 20 以下の置換あるいは無置換のアルケニル基、炭素数 20 以下の置換あるいは無置換のアルコキシル基、炭素数 30 以下の置換あるいは無置換のアリール基、炭素数 30 以下の置換あるいは無置換の複素環基、ニトリル基、ニトロ基、シアノ基、またはシリル基から選ばれる置換基であり、隣接する  $R^m$ ( $m=1\sim6$ )は環状構造を通じて互いに結合してもよい。また  $X^1 \sim X^6$  は、それぞれ独立に炭素もしくは窒素原子である。

10. 請求の範囲第9項記載の表示素子において、前記電荷発生層に含まれる前記金属酸化物は、当該電荷発生層における前記陽極側の界面層を構成しており、前記有機化合物は、前記界面層に接して設けられた真性電荷発生層を構成していることを特徴とする表示素子。

61

- 11. 陰極と陽極との間に、少なくとも有機発光層を含む発光 ユニットが複数個積層され、当該各発光ユニット間に電荷発生層 が挟持された表示素子において、前記電荷発生層における前記陽 極側の界面には、アルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なく とも一方を含むフッ化物を用いた界面層が設けられていること を特徴とする表示素子。
- 12. 請求の範囲第11項記載の表示素子において、前記界面層は、導電性材料層と、当該導電性材料層における前記陽極側に配置されたアルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なくとも つ方を含むフッ化物からなる層とで構成されていることを特徴とする表示素子。
  - 13. 請求の範囲第12項記載の表示素子において、前記導電性材料層がマグネシウム、銀、およびアルミニウムの少なくとも1つを含むことを特徴とする表示素子。
- 15 14. 請求の範囲第11項記載の表示素子において、前記電荷 発生層における前記陰極側の界面層は、フタロシアニン骨格を有 する有機材料を用いて構成されていることを特徴とする表示素 子。
- 15. 請求の範囲第11項記載の表示素子において、前記界面 20 層に接する前記電荷発生層部分は絶縁性であることを特徴とす る表示素子。
  - 16. 請求の範囲第11項記載の表示素子において、前記電荷発生層は、下記一般式(1)で示される有機化合物を含んでいることを特徴とする表示素子。

ただし、一般式(1)中において、 $R^1 \sim R^6$ は、それぞれ独立に、水素、ハロゲン、ヒドロキシル基、アミノ基、アリールアミノ基、炭素数 2 0 以下の置換あるいは無置換のカルボニル基、炭素数 2 0 以下の置換あるいは無置換のアルキル基、炭素数 2 0 以下の置換あるいは無置換のアルキル基、炭素数 2 0 以下の置換あるいは無置換のアルケニル基、炭素数 2 0 以下の置換あるいは無置換のアルケニル基、炭素数 3 0 以下の置換あるいは無置換のアリール基、炭素数 3 0 以下の置換あるいは無置換のアリール基、炭素数 3 0 以下の置換あるいは無置換の複素環基、ニトリル基、ニトロ基、シアノ基、またはシリル基から選ばれる置換基であり、隣接する  $R^m$ ( $m=1\sim6$ )は環状構造を通じて互いに結合してもよい。また  $X^1 \sim X^6$ は、それぞれ独立に炭素もしくは窒素原子である。

5

10

15

17. 請求の範囲第16項記載の表示素子において、前記界面層は、前記陽極側から順に配置されたアルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なくとも一方を含むフッ化物からなる層と、導電性材料層とで構成され、前記有機化合物は、前記界面層に接して設けられた真性電荷発生層を構成していることを特徴とする表示素子。

18. 陰極と陽極との間に、少なくとも有機発光層を含む発光 20 ユニットが複数個積層され、当該各発光ユニット間に電荷発生層 が挟持された表示素子において、前記電荷発生層が、アルカリ金 属、アルカリ土類金属うちの少なくとも一つの元素と有機材料と

63

の混合層と、真性電荷発生層とを、互いに接する状態で前記陽極 側から順に積層してなることを特徴とする表示素子。

19. 請求の範囲第18項記載の表示素子において、前記真性電荷発生層が、下記一般式(1)で示される有機化合物を含むことを特徴とする表示素子。

$$R^{6}$$
  $R^{5}$   $X^{5}$   $X^{4}$   $X^{2}$   $X^{3}$   $X^{3}$   $X^{4}$   $X^{4}$   $X^{5}$   $X^{4}$   $X^{5}$   $X^{5}$   $X^{6}$   $X^{7}$   $X^{4}$   $X^{7}$   $X^{$ 

5

10

15

20

ただし、一般式(1)中において、R¹~R゚は、それぞれ独立に、水素、ハロゲン、ヒドロキシル基、アミノ基、アリールアミノ基、炭素数20以下の置換あるいは無置換のカルボニル基、炭素数20以下の置換あるいは無置換のカルボニルエステル基、炭素数20以下の置換あるいは無置換のアルキル基、炭素数20以下の置換あるいは無置換のアルケニル基、炭素数20以下の置換あるいは無置換のアルコキシル基、炭素数30以下の置換あるいは無置換のアリール基、炭素数30以下の置換あるいは無置換の複素環基、ニトリル基、ニトロ基、シアノ基、またはシリル基から選ばれる置換基であり、隣接するR™(m=1~6)は環状構造を通じて互いに結合してもよい。またX¹~X゚は、それぞれ独立に炭素もしくは窒素原子である。

20. 請求の範囲第18項記載の表示素子において、前記混合層中における前記アルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なくとも一方の割合は、相対膜厚比で50%以下であることを特徴とする表示素子。

21. 請求の範囲第18項記載の表示素子において、前記電荷

64

発生層における前記陽極側の界面には、アルカリ金属およびアルカリ土類金属の少なくとも一方を含むフッ化物を用いた界面層が設けられていることを特徴とする表示素子。

22. 請求の範囲第18項記載の表示素子において、前記電荷 5 発生層における前記陰極側の界面層は、フタロシアニン骨格を有 する有機材料を用いて構成されていることを特徴とする表示素 子。

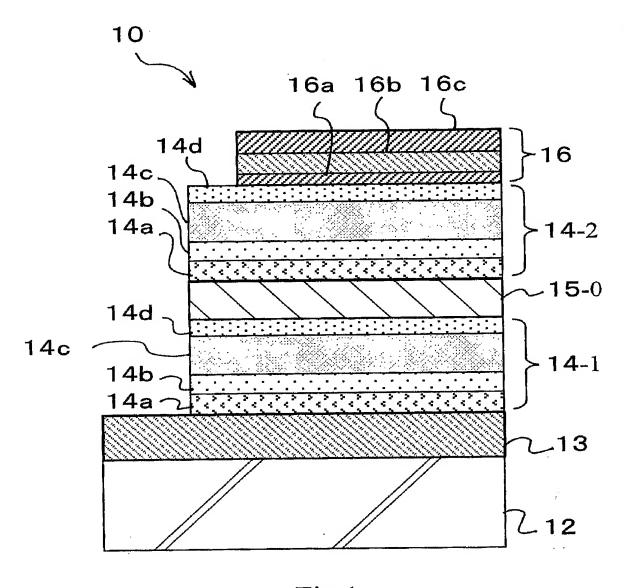


Fig.1

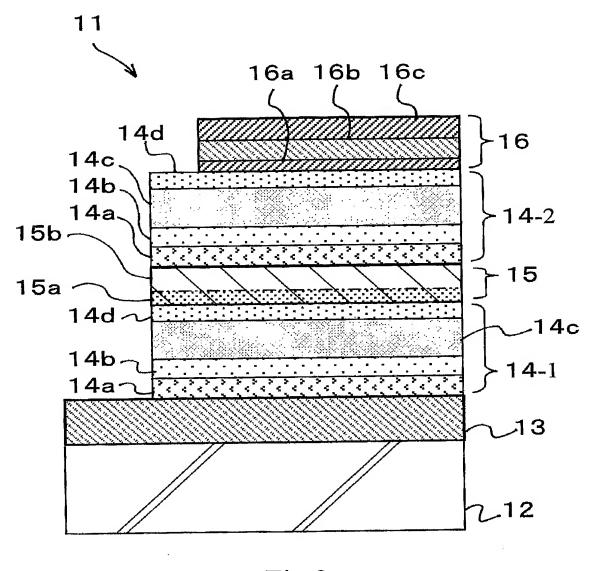


Fig.2

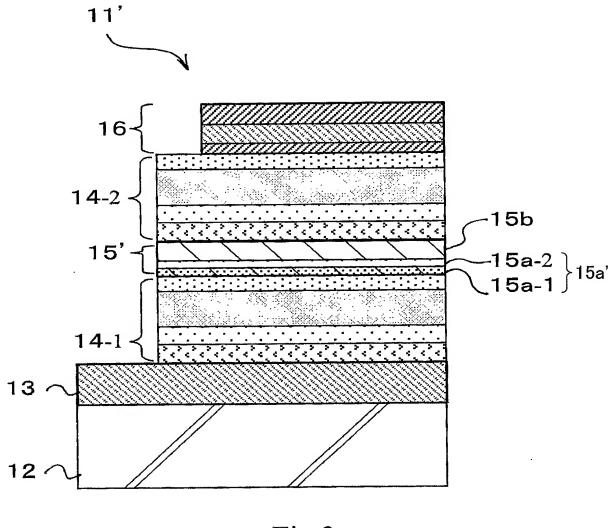


Fig.3

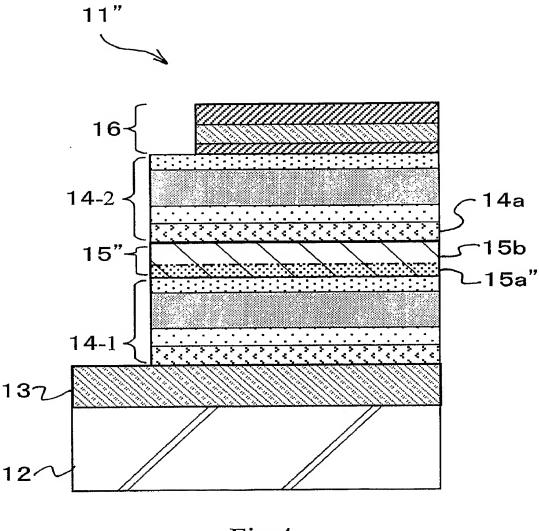


Fig.4

Fig.5

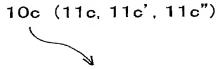
10b (11b, 11b', 11b")

赤色発光 緑色発光 青色発光

19a 19b 19c 19
18a 18b 16
14-2 15-0(15, 15', 15")

Fig.6

12



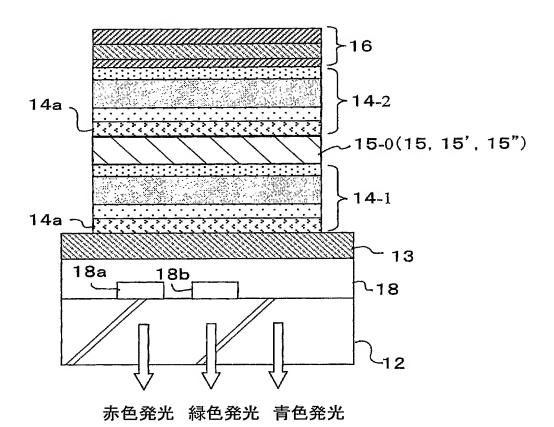


Fig.7

10d (11d, 11d', 11d")

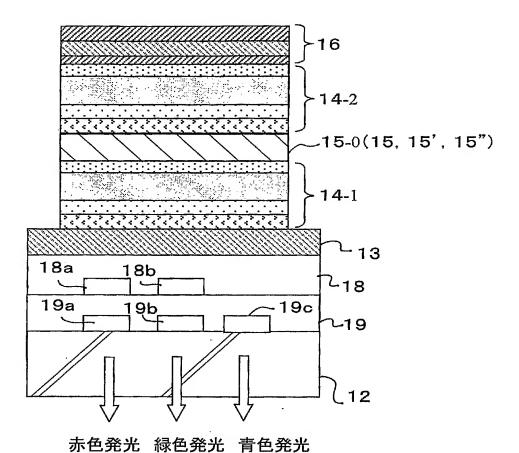


Fig.8

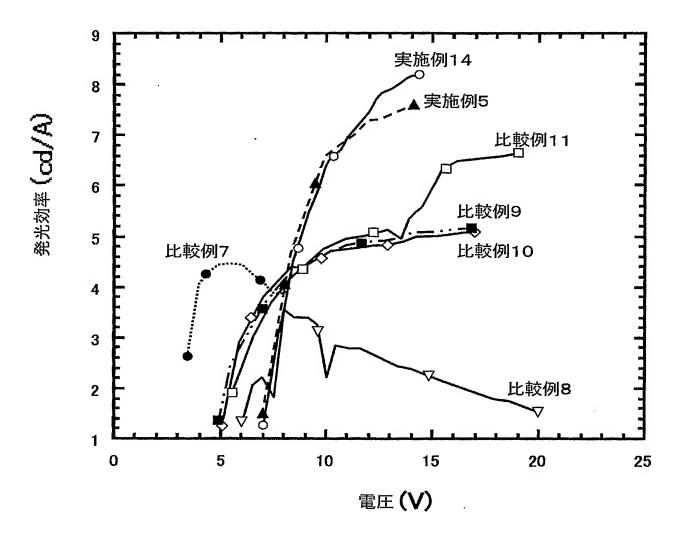


Fig.9

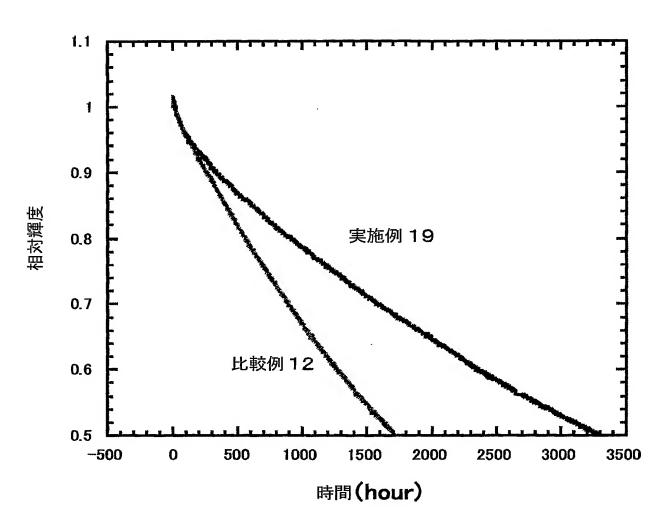


Fig.10

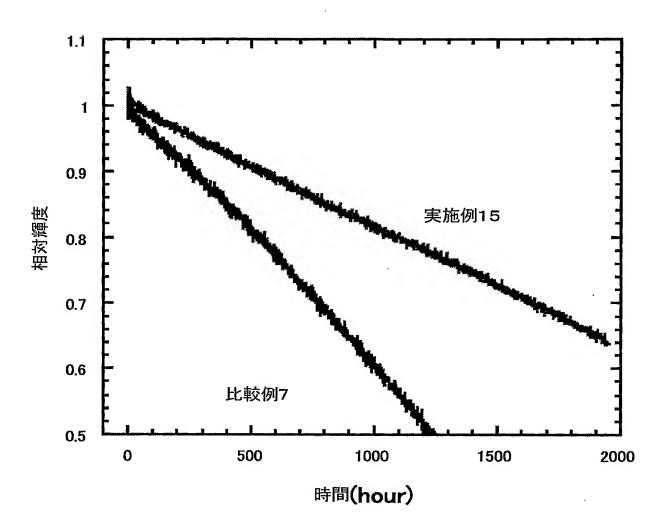


Fig.11

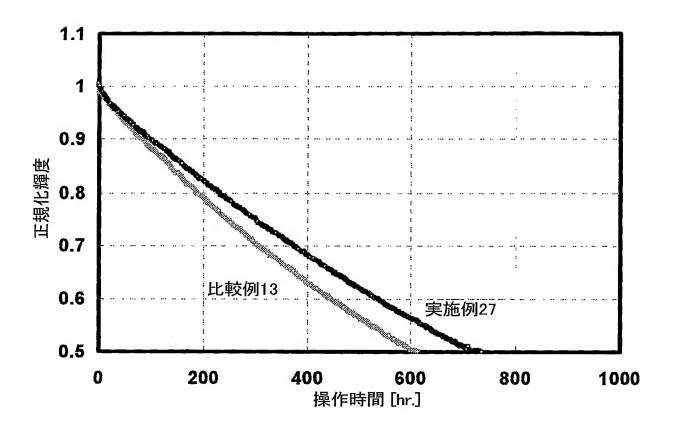


Fig.12

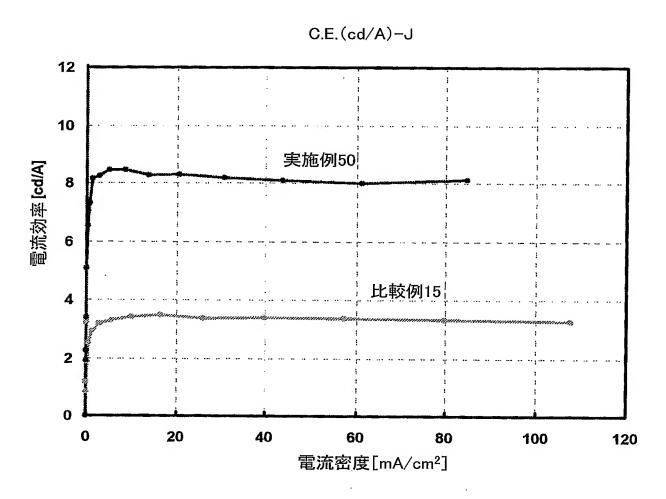


Fig.13

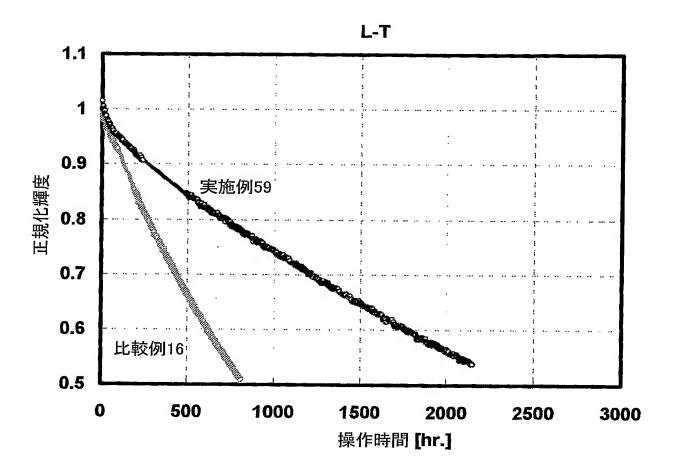
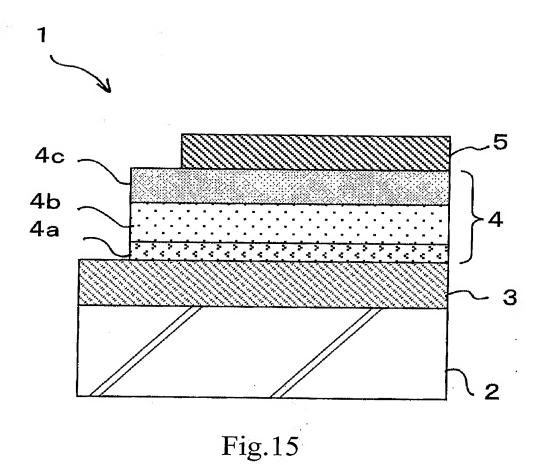


Fig.14



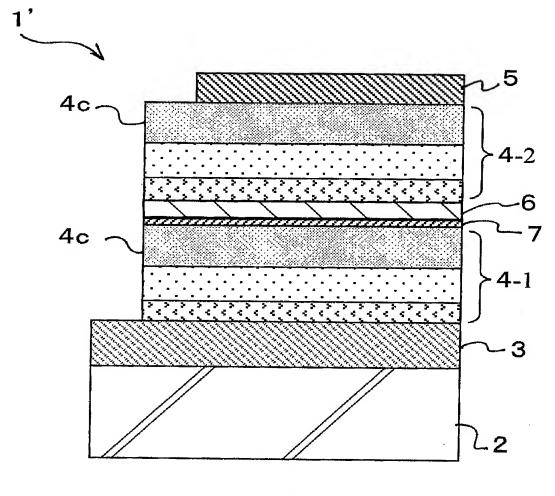


Fig.16